

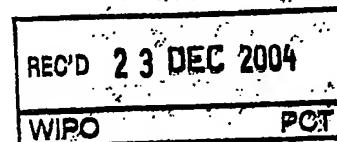
27.10.2004

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed
with this Office.

出願年月日 2003年12月 5日
Date of Application:



出願番号 特願 2003-407046
Application Number:
[ST. 10/C]: [JP 2003-407046]

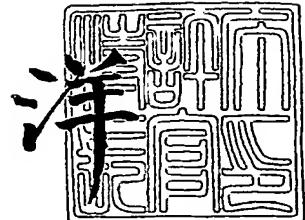
出願人 住友化学工業株式会社
Applicant(s):

PRIORITY DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH
RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

2004年 9月 16 日

小川

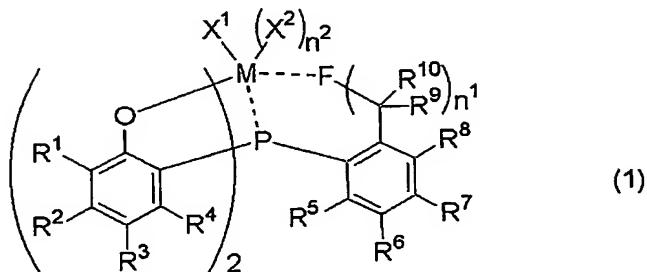


【書類名】 特許願
【整理番号】 P156517
【提出日】 平成15年12月 5日
【あて先】 特許庁長官殿
【国際特許分類】 C08F 4/642
【発明者】
【住所又は居所】 大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住友化学工業株式会社
【氏名】 内
今本 有香
【発明者】
【住所又は居所】 大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住友化学工業株式会社
【氏名】 内
花岡 秀典
【特許出願人】
【識別番号】 000002093
【氏名又は名称】 住友化学工業株式会社
【代理人】
【識別番号】 100093285
【弁理士】
【氏名又は名称】 久保山 隆
【電話番号】 06-6220-3405
【選任した代理人】
【識別番号】 100113000
【弁理士】
【氏名又は名称】 中山 亨
【電話番号】 06-6220-3405
【選任した代理人】
【識別番号】 100119471
【弁理士】
【氏名又は名称】 榎本 雅之
【電話番号】 06-6220-3405
【手数料の表示】
【予納台帳番号】 010238
【納付金額】 21,000円
【提出物件の目録】
【物件名】 特許請求の範囲 1
【物件名】 明細書 1
【物件名】 要約書 1
【包括委任状番号】 0212949

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

式(1)



(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷およびR⁸は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1～20の炭化水素で置換されているシリル基、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリールオキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、R⁹およびR¹⁰は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基を示し、X¹およびX²は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリールオキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、n¹およびn²は独立に0または1を示す。)

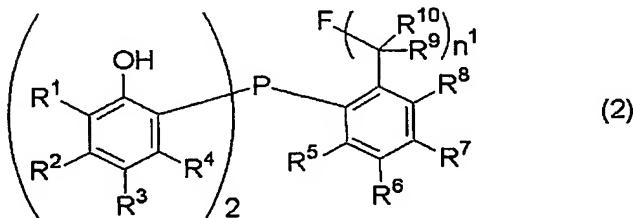
で示される遷移金属錯体。

【請求項2】

Mがチタン原子またはジルコニウム原子である請求項1に記載の遷移金属錯体。

【請求項3】

式(2)

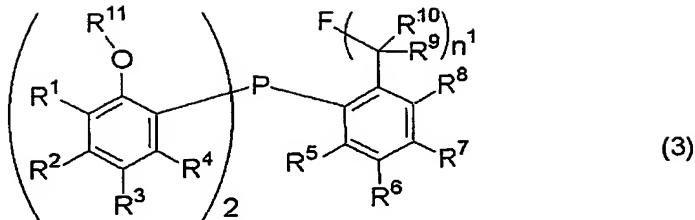


(式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷、R⁸、R⁹、R¹⁰およびn¹は、前記と同じ意味を表す。)

で示される置換フェノール。

【請求項4】

式(3)



(式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷、R⁸、R⁹、R¹⁰ およびn¹ は、前記と同じ意味を表し、R¹¹ は、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基または置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基を示す。)

で示されるホスフィン化合物。

【請求項 5】

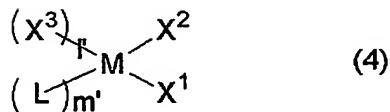
R¹¹ が、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基である請求項4に記載のホスフィン化合物。

【請求項 6】

R¹¹ がメトキシメチル基、エトキシメチル基、メトキシエトキシメチル基、トリメチルシリルエトキシメチル基または1-エトキシエチル基である請求項4または5に記載のホスフィン化合物。

【請求項 7】

請求項3記載の式(2)で示される置換フェノールと、式(4)



(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、X¹、X² およびX³ は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリールオキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、Lは中性配位子を示し、1' およびm' は独立に0～2の整数を示し、1' とm' の和は、3または4である。)

で示される遷移金属化合物とを反応させることを特徴とする請求項1記載の式(1)で示される遷移金属錯体の製造方法。

【請求項 8】

式(2)で示される置換フェノールと式(4)で示される遷移金属化合物との反応において、塩基を用いることを特徴とする請求項7記載の製造方法。

【請求項 9】

式(3)で示されるホスフィン化合物と式(4)で示される遷移金属化合物とを反応させることを特徴とする式(1)で示される遷移金属錯体の製造方法。

【請求項 10】

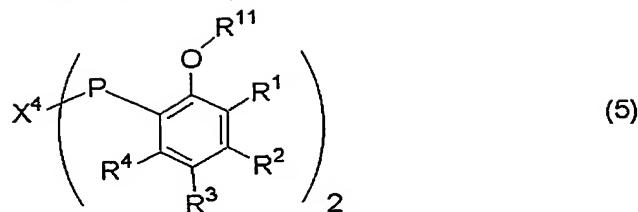
請求項4記載の式(3)で示されるホスフィン化合物と酸とを反応させることを特徴とする請求項3記載の式(2)で示される置換フェノールの製造方法。

【請求項 11】

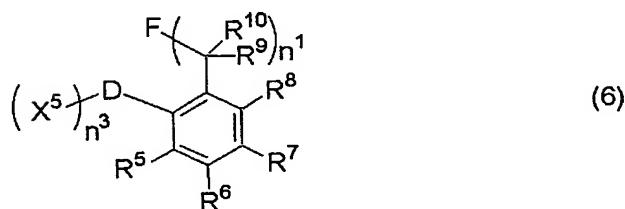
酸が塩化水素である請求項10に記載の製造方法。

【請求項 12】

式(5)



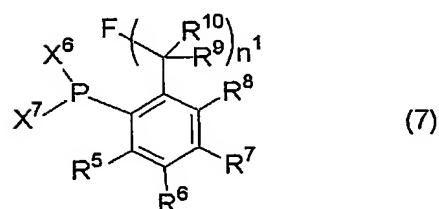
(式中、R¹、R²、R³、R⁴およびR⁹は、前記と同じ意味をあらわし、X⁴はハロゲン原子をあらわす。)
で示されるホスフィンハライドと、式(6)



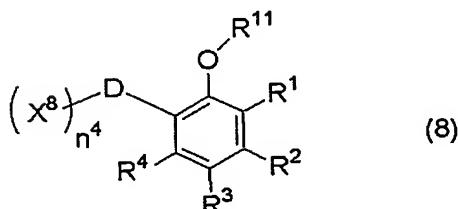
(式中、R⁵、R⁶、R⁷、R⁸、R⁹、R¹⁰およびn¹は、前記と同じ意味を表し、Dはアルカリ金属またはアルカリ土類金属を示し、X⁵はハロゲン原子を示し、n³は0または1を表す。)
で示される金属アリールとを反応させることを特徴とする請求項4記載の式(3)で示されるホスフィン化合物の製造方法。

【請求項13】

式(7)



(式中、R⁵、R⁶、R⁷、R⁸、R⁹、R¹⁰およびn¹は前記と同じ意味を表わし、X⁶およびX⁷はそれぞれハロゲン原子を表す。)
で示されるホスフィンジハライドと式(8)



(式中、R¹、R²、R³、R⁴、R¹¹およびDは、前記と同じ意味を表し、X⁸はハロゲン原子を示し、n⁴は0または1を表す。)
で示される金属アリール化合物とを反応させることを特徴とする請求項4記載の式(3)で示されるホスフィン化合物の製造方法。

【請求項14】

請求項1または2のいずれかに記載の遷移金属錯体および下記化合物(A)を組合わせてなることを特徴とするオレフィン重合用触媒。

化合物(A)： 下記化合物(A1)～(A3)のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物

(A 1) : 式 (E1) a A 1 (Z) 3-a で示される有機アルミニウム化合物、
 (A 2) : 式 {-A 1 (E2) -O-} b で示される構造を有する環状のアルミノキサン、
 (A 3) : 式 (E3) {-A 1 (E3) -O-} c A 1 (E3) 2 で示される構造を有する線状のアルミノキサン

(式中、E1 ~ E3 は同一または相異なり、炭素原子数1~8の炭化水素基であり、Zは同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、aは1、2または3を、bは2以上の整数を、cは1以上の整数を表す。)

【請求項15】

請求項1または2のいずれかに記載の遷移金属錯体と上記化合物(A)および下記化合物(B)を組合させてなることを特徴とするオレフィン重合用触媒。

化合物(B)： 下記化合物(B1)～(B3)のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物

(B 1) : 式 B Q1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物、
 (B 2) : 式 Z+ (B Q1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物、
 (B 3) : 式 (L-H) + (B Q1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物
 (式中、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1～Q4は同一または相異なり、ハロゲン原子、炭素原子数1～20の炭化水素基、炭素原子数1～20のハロゲン化炭化水素基、炭素原子数1～20の炭化水素で置換されているシリル基、炭素原子数1～20のアルコキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示す。)

【請求項16】

請求項14または15に記載のオレフィン重合用触媒を用いることを特徴とするオレフィン重合体の製造方法。

【書類名】明細書

【発明の名称】遷移金属錯体、配位子、オレフィン重合用触媒およびオレフィン重合体の製造方法

【技術分野】

【0001】

本発明は遷移金属錯体、配位子、オレフィン重合用触媒およびオレフィン重合体の製造方法に関する。

【背景技術】

【0002】

従来、2個の水酸基とホスフィンを有する有機化合物と遷移金属との反応物 [例えば、2',2'-(フェニルホスフィド)ビス(6-tert-ブチル-4-メチルフェノキシ) (テトラヒドロフラン)チタニウムジクロライド] をオレフィン重合体の製造方法に用いること (例えば、特許文献1参照。) が記載されている。

【特許文献1】特開平10-218922号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0003】

本発明は、より優れた活性を有し、高い分子量のオレフィン重合体を製造できる重合用触媒を開発することを目的とする。

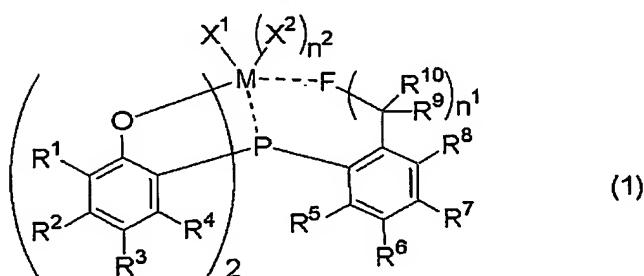
【課題を解決するための手段】

【0004】

本発明者らは上記の目的を達成するために、遷移金属錯体およびオレフィン重合用触媒について鋭意研究を続けてきた。その結果、新規な遷移金属錯体を見出し、本発明を完成させるに至った。

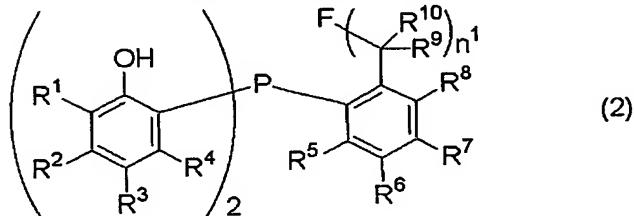
【0005】

すなわち、本発明は式(1)



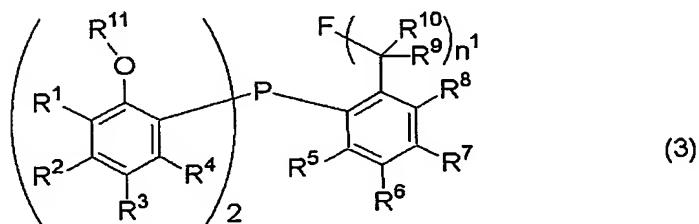
(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷およびR⁸は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1～20の炭化水素で置換されているシリル基、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリールオキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、R⁹およびR¹⁰は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基を示し、X¹およびX²は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリールオキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し)

、 n^1 および n^2 は独立に 0 または 1 を示す。)
で示される遷移金属錯体、式 (2)



(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 、 R^{10} および n^1 は
、前記と同じ意味を表す。)

で示される置換フェノール、式 (3)



(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 、 R^{10} および n^1 は
、前記と同じ意味を表し、 R^{11} は、置換されていてもよい炭素原子数 1 ~ 10 のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 7 ~ 20 のアラルキル基または置換されていてもよい炭素原子数 6 ~ 20 のアリール基を示す。)

で示されるホスフィン化合物、およびこれらの製造方法；該遷移金属錯体と、下記化合物 (A) を組合させてなるオレフィン重合用触媒；およびこれにさらに下記化合物 (B) を組合させてなるオレフィン重合用触媒ならびにオレフィン重合体の製造方法を提供するものである。

化合物 (A) : 下記化合物 (A 1) ~ (A 3) のいずれか、あるいはそれらの 2 種以上の混合物

(A 1) : 式 $(E1)_a A_1 (Z)_3-a$ で示される有機アルミニウム化合物、

(A 2) : 式 $\{-A_1 (E2) -O-\}_b$ で示される構造を有する環状のアルミノキサン、

(A 3) : 式 $(E3)_c \{-A_1 (E3) -O-\}_c A_1 (E3)_2$ で示される構造を有する線状のアルミノキサン

(式中、 $E1$ ~ $E3$ は同一または相異なり、炭素原子数 1 ~ 8 の炭化水素基であり、 Z は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、 a は 1、2 または 3 を、 b は 2 以上の整数を、 c は 1 以上の整数を表す。)

化合物 (B) : 下記化合物 (B 1) ~ (B 3) のいずれか、あるいはそれらの 2 種以上の混合物

(B 1) : 式 $B Q_1 Q_2 Q_3$ で表されるホウ素化合物、

(B 2) : 式 $Z+ (B Q_1 Q_2 Q_3 Q_4) -$ で表されるホウ素化合物、

(B 3) : 式 $(L-H) + (B Q_1 Q_2 Q_3 Q_4) -$ で表されるホウ素化合物

(式中、 B は 3 倍の原子価状態のホウ素原子であり、 Q_1 ~ Q_4 は同一または相異なり、ハロゲン原子、炭素原子数 1 ~ 20 の炭化水素基、炭素原子数 1 ~ 20 のハロゲン化炭化水素基、炭素原子数 1 ~ 20 の炭化水素で置換されているシリル基、炭素原子数 1 ~ 20 のアルコキシ基または炭素原子数 1 ~ 20 の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を

示す。)

【発明の効果】

【0006】

本発明により得られる遷移金属錯体を触媒成分として用いることにより、優れた触媒活性でポリオレフィンを製造することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

【0007】

以下、本発明について詳細に説明する。

式(1)、(2)および(3)で示される化合物において、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷またはR⁸におけるハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくはフッ素原子が挙げられる。

【0008】

R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷またはR⁸における炭素原子数1～10のアルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基等が例示され、さらにこれらの基がハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペニタフルオロエチル基、パーフルオロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロベンチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメチル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基などが例示される。これらのうち、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基の好ましいものとしては、メチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基、アミル基等が例示され、さらに好ましくはメチル基、tert-ブチル基等が挙げられる。

【0009】

R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷またはR⁸における炭素原子数7～20のアルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

(2-メチルフェニル)メチル基、(3-メチルフェニル)メチル基、(4-メチルフェニル)メチル基、(2, 3-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 4-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 5-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 6-ジメチルフェニル)メチル基、(3, 4-ジメチルフェニル)メチル基、

(2, 3, 4-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 6-トリメチルフェニル)メチル基、(3, 4, 5-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 4, 6-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル)メチル基、(ペニタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、

(n-プロピルフェニル)メチル基、(イソプロピルフェニル)メチル基、(n-ブチルフェニル)メチル基、(sec-ブチルフェニル)メチル基、(tert-ブチルフェニル)メチル基、(n-ペンチルフェニル)メチル基、(ネオペンチルフェニル)メチル基、(n-ヘキシルフェニル)メチル基、(n-オクチルフェニル)メチル基、(n-デシルフェニル)メチル基、(n-ドデシルフェニル)メチル基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペニタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル

基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基としてはベンジル基が例示される。

【0010】

R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 または R^8 における炭素原子数6～20のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2,3-キシリル基、2,4-キシリル基、2,5-キシリル基、2,6-キシリル基、3,4-キシリル基、3,5-キシリル基、2,3,4-トリメチルフェニル基、2,3,5-トリメチルフェニル基、2,3,6-トリメチルフェニル基、2,4,6-トリメチルフェニル基、3,4,5-トリメチルフェニル基、2,3,4,5-テトラメチルフェニル基、2,3,4,6-テトラメチルフェニル基、2,3,5,6-テトラメチルフェニル基、ペンタメチルフェニル基、エチルフェニル基、n-プロピルフェニル基、イソプロピルフェニル基、n-ブチルフェニル基、sec-ブチルフェニル基、tert-ブチルフェニル基、n-ペンチルフェニル基、ネオペンチルフェニル基、n-ヘキシルフェニル基、n-オクチルフェニル基、n-デシルフェニル基、n-ドデシルフェニル基、n-テトラデシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフェニル基、3,5-ジフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4-クロロフェニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニル基、4-フェノキシフェニル基、4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリルフェニル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基としては、フェニル基が例示される。

【0011】

R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 または R^8 における炭素原子数1～10のアルコキシル基の具体例としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキシ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基、n-ペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、n-ヘキシルオキシ基、n-オクチルオキシ基、n-ノニルオキシ基、n-デシルオキシ基が例示される。これらの基はさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示される。

置換されたアルコキシル基の具体例としては、フルオロメトキシ基、ジフルオロメトキシ基、トリフルオロメトキシ基、フルオロエトキシ基、ジフルオロエトキシ基、トリフルオロエトキシ基、テトラフルオロエトキシ基、ペンタフルオロエトキシ基、パーフルオロプロポキシ基、パーフルオロブチルオキシ基、パーフルオロペンチルオキシ基、パーフルオロヘキシルオキシ基、パーフルオロオクチルオキシ基、パーフルオロデシルオキシ基、トリクロロメチルオキシ基、メトキシメトキシ基、フェノキシメトキシ基、ジメチルアミメトキシ基、トリメチルシリルメトキシ基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、tert-ブトキシ基等が例示される。

【0012】

R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 または R^8 における置換されていてもよい炭素原子数1～20の炭化水素で置換されたシリル基の炭化水素としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、シクロヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基などの炭素原子数1～10のアルキル基、フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニル基などの炭素原子数6～20のアリール基等が挙げられる。かかる炭素数1～20の炭化水素で置換されたシリル基としては、例えば、メチルシリル基、エチルシリル基、フェニルシリル基などの1

置換シリル基、ジメチルシリル基、ジエチルシリル基、ジフェニルシリル基などの2置換シリル基、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、トリ-n-プロピルシリル基、トリ-イソプロピルシリル基、トリ-n-ブチルシリル基、トリ-s e c -ブチルシリル基、トリ-t e r t -ブチルシリル基、トリ-イソブチルシリル基、t e r t -ブチルジメチルシリル基、トリ-n-ペンチルシリル基、トリ-n-ヘキシルシリル基、トリシクロヘキシルシリル基、トリフェニルシリル基などの3置換シリル基等が挙げられ、好ましくはトリメチルシリル基、t e r t -ブチルジメチルシリル基、トリフェニルシリル基が挙げられる。これらの置換シリル基はいずれもがその炭化水素基がハロゲン原子、例えば、フッ素原子で置換されたものも例示される。

【0013】

R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 または R^8 における炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基としては、ベンジルオキシ基、ナフトキシ基、アントラセニルメトキシ基、ジフェニルメトキシ基が例示され、

これらの基はさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メトキシ基、(3-メチルフェニル)メトキシ基、(4-メチルフェニル)メトキシ基、(2, 3-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 5-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 6-ジメチルフェニル)メトキシ基、(3, 4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 4-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(3, 4, 5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 4, 6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(ペンタメチルフェニル)メトキシ基、(エチルフェニル)メトキシ基、(n-プロピルフェニル)メトキシ基、(イソプロピルフェニル)メトキシ基、(n-ブチルフェニル)メトキシ基、(s e c -ブチルフェニル)メトキシ基、(t e r t -ブチルフェニル)メトキシ基、(n-ペンチルフェニル)メトキシ基、(ネオペンチルフェニル)メトキシ基、(n-ヘキシルフェニル)メトキシ基、(n-オクチルフェニル)メトキシ基、(n-デシルフェニル)メトキシ基、(n-ドデシルフェニル)メトキシ基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基としてはベンジルオキシ基が例示される。

【0014】

R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 または R^8 における炭素原子数6～20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基、ナフトキシ基、アントラセノキシ基等が挙げられる。

これらの基はさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

2-メチルフェノキシ基、3-メチルフェノキシ基、4-メチルフェノキシ基、2, 3-ジメチルフェノキシ基、2, 4-ジメチルフェノキシ基、2, 5-ジメチルフェノキシ基、2, 6-ジメチルフェノキシ基、3, 4-ジメチルフェノキシ基、3, 5-ジメチルフェノキシ基、2, 3, 4-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 6-トリメチルフェノキシ基、2, 4, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 4, 6-トリメチルフェノキシ基、3, 4, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 4, 5-テトラメチルフェノキシ基、2, 3, 4, 6-テトラメチルフェノキシ基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基、エチルフェノキシ基、

n-プロピルフェノキシ基、イソプロピルフェノキシ基、n-ブチルフェノキシ基、sec-ブチルフェノキシ基、tert-ブチルフェノキシ基、n-ヘキシルフェノキシ基、n-オクチルフェノキシ基、n-デシルフェノキシ基、n-テトラデシルフェノキシ基2-フルオロフェノキシ基、3-フルオロフェノキシ基、4-フルオロフェノキシ基、3,5-ジフルオロフェノキシ基、ペニタフルオロフェノキシ基、4-クロロフェノキシ基、2-メトキシフェノキシ基、3-メトキシフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、4-フェノキシフェノキシ基、4-ジメチルアミノフェノキシ基、4-トリメチルシリルフェノキシ基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基が例示される。

【0015】

R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 または R^8 における炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基の炭化水素基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、シクロヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基などの炭素原子数1~10のアルキル基、フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニル基などの炭素原子数6~20のアリール基、またはピロール基等が挙げられる。かかる炭素数1~20の炭化水素で置換されたアミノ基としては、例えば、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジ-n-ブロピルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基、ジ-n-ブチルアミノ基、ジ-sec-ブチルアミノ基、ジ-tert-ブチルアミノ基、ジ-イソブチルアミノ基、tert-ブチルイソブロピルアミノ基、ジ-n-ヘキシルアミノ基、ジ-n-オクチルアミノ基、ジ-n-デシルアミノ基、ジフェニルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ピロール基等が挙げられる。

炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基の好ましいものとして、無置換アミノ基、ジメチルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ピロール基等が挙げられる。

【0016】

式(1)、(2)または(3)で示される化合物において、 R^9 または R^{10} における、ハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくはフッ素原子が挙げられる。

【0017】

R^9 または R^{10} における炭素原子数1~10のアルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基等が例示され、さらにこれらの基がハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペニタフルオロエチル基、パーフルオロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロベンチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメチル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基のうち、メチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基、アミル基等が好ましいものとして例示され、さらに好ましくはメチル基が挙げられる。

【0018】

式(3)で示されるホスフィン化合物において、 R^{11} における炭素原子数1~10のアルキル基の具体例としては、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基が例示され、さらにこれらの置換基

がハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロベンチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメチル基、エトキシメチル基、メトキシエトキシメチル基、トリメチルシリルエトキシメチル基、1-エトキシエチル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基などが例示される。

置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基のうち、メトキシメチル基、エトキシメチル基、メトキシエトキシメチル基、トリメチルシリルエトキシメチル基、1-エトキシエチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基、アミル基等が好ましいものとして例示され、さらに好ましくはメトキシメチル基、エトキシメチル基等が挙げられる。

【0019】

$R^{1,1}$ における炭素原子数7～20のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メチル基、(3-メチルフェニル)メチル基、(4-メチルフェニル)メチル基、(2, 3-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 4-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 5-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 6-ジメチルフェニル)メチル基、(3, 4-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 6-トリメチルフェニル)メチル基、(3, 4, 5-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 4, 6-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、

(n-プロピルフェニル)メチル基、(イソプロピルフェニル)メチル基、(n-ブチルフェニル)メチル基、(sec-ブチルフェニル)メチル基、(tert-ブチルフェニル)メチル基、(n-ペンチルフェニル)メチル基、(ネオペンチルフェニル)メチル基、(n-ヘキシルフェニル)メチル基、(n-オクチルフェニル)メチル基、(n-デシルフェニル)メチル基、(n-ドデシルフェニル)メチル基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基としてはベンジル基が例示される。

【0020】

$R^{1,1}$ における炭素原子数6～20のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。

これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2, 3-キシリル基、2, 4-キシリル基、2, 5-キシリル基、2, 6-キシリル基、3, 4-キシリル基、3, 5-キシリル基、2, 3, 4-トリメチルフェニル基、2, 3, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 6-トリメチルフェニル基、2, 4, 6-トリメチルフェニル基、3, 4, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル基、2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル基、

、ペンタメチルフェニル基、エチルフェニル基、n-プロピルフェニル基、イソプロピルフェニル基、n-ブチルフェニル基、sec-ブチルフェニル基、tert-ブチルフェニル基、n-ペンチルフェニル基、ネオペンチルフェニル基、n-ヘキシルフェニル基、n-オクチルフェニル基、n-デシルフェニル基、n-ドデシルフェニル基、n-テトラデシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフェニル基、3,5-ジフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4-クロロフェニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニル基、4-フェノキシフェニル基、4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリルフェニル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基の特に好ましいものとしては、フェニル基が例示される。

【0021】

式(1)で示される遷移金属錯体のMは元素周期律表の第4族の元素を示し、具体的にはチタン原子、ジルコニウム原子、ハフニウム原子等が挙げられ、好ましくは、チタン原子またはジルコニウム原子が挙げられる。

【0022】

式(1)で示される遷移金属錯体のX¹またはX²における、ハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げられる。

【0023】

X¹またはX²における炭素原子数1～10のアルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基が例示され、さらにこれらの置換基がハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素置換アミノ基、炭化水素で置換されているシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロベンチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメチル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基のうち、メチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基、アミル基等が好ましいものとして例示され、さらに好ましくはメチル基が挙げられる。

【0024】

X¹またはX²における炭素原子数7～20のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては(2-メチルフェニル)メチル基、(3-メチルフェニル)メチル基、(4-メチルフェニル)メチル基、(2,3-ジメチルフェニル)メチル基、(2,4-ジメチルフェニル)メチル基、(2,5-ジメチルフェニル)メチル基、(2,6-ジメチルフェニル)メチル基、(3,4-ジメチルフェニル)メチル基、

(2,3,4-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,6-トリメチルフェニル)メチル基、(3,4,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,4,6-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル)メチル基、(2,3,4,6-テトラメチルフェニル)メチル基、(2,3,5,6-テトラメチルフェニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、

(n-プロピルフェニル)メチル基、(イソプロピルフェニル)メチル基、(n-ブチルフェニル)メチル基、(sec-ブチルフェニル)メチル基、(tert-ブチルフェニル)メチル基、

ル) メチル基、(n-ペンチルフェニル) メチル基、(ネオペンチルフェニル) メチル基、(n-ヘキシルフェニル) メチル基、(n-オクチルフェニル) メチル基、(n-デシルフェニル) メチル基、(n-ドデシルフェニル) メチル基、(フルオロフェニル) メチル基、(ジフルオロフェニル) メチル基、(ペンタフルオロフェニル) メチル基、(クロロフェニル) メチル基、(メトキシフェニル) メチル基、(フェノキシフェニル) メチル基、(ジメチルアミノフェニル) メチル基、(トリメチルシリルフェニル) メチル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基の特に好ましいものとしてはベンジル基が例示される。

【0025】

X¹ またはX² における炭素原子数6～20のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。

これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2, 3-キシリル基、2, 4-キシリル基、2, 5-キシリル基、2, 6-キシリル基、3, 4-キシリル基、3, 5-キシリル基、2, 3, 4-トリメチルフェニル基、2, 3, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 6-トリメチルフェニル基、2, 4, 6-トリメチルフェニル基、3, 4, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル基、2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル基、ペンタメチルフェニル基、エチルフェニル基、n-プロピルフェニル基、イソプロピルフェニル基、n-ブチルフェニル基、sec-ブチルフェニル基、tert-ブチルフェニル基、n-ペンチルフェニル基、ネオペンチルフェニル基、n-ヘキシルフェニル基、n-オクチルフェニル基、n-デシルフェニル基、n-ドデシルフェニル基、n-テトラデシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフェニル基、3, 5-ジフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4-クロロフェニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニル基、4-フェノキシフェニル基、4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリルフェニル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基の特に好ましいものとしては、フェニル基が例示される。

【0026】

X¹ またはX² における炭素原子数1～10のアルコキシル基の具体例としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキシ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基、n-ペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、n-トキシ基、n-オクチルオキシ基、n-ノニルオキシ基、n-デシルオキシ基がヘキシルオキシ基、n-オクチルオキシ基、n-ノニルオキシ基、n-デシルオキシ基が例示される。これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示される。

置換されたアルコキシル基の具体例としては、フルオロメトキシ基、ジフルオロメトキシ基、トリフルオロメトキシ基、フルオロエトキシ基、ジフルオロエトキシ基、トリフルオロエトキシ基、テトラフルオロエトキシ基、ペンタフルオロエトキシ基、パーフルオロプロポキシ基、パーフルオロブチルオキシ基、パーフルオロベンチルオキシ基、パーフルオロヘキシルオキシ基、パーフルオロオクチルオキシ基、パーフルオロデシルオキシ基、トリクロロメチルオキシ基、メトキシメトキシ基、フェノキシメトキシ基、ジメチルアミノメトキシ基、トリメチルシリルメトキシ基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシル基の特に好ましいものとしては、メトキシ基が例示される。

【0027】

X¹ またはX² における炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基としては、ベンジルオキシ基、ナフチルメトキシ基、アントラセニルメトキシ基、ジフェニルメトキシ基が例示され、これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アル

コキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メトキシ基、(3-メチルフェニル)メトキシ基、(4-メチルフェニル)メトキシ基、(2, 3-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 5-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 6-ジメチルフェニル)メトキシ基、(3, 4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 4-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 4, 6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(3, 4, 5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(エチルフェニル)メトキシ基、(n-プロピルフェニル)メトキシ基、(イソプロピルフェニル)メトキシ基、(n-ブチルフェニル)メトキシ基、(sec-ブチルフェニル)メトキシ基、(tert-ブチルフェニル)メトキシ基、(n-ペンチルフェニル)メトキシ基、(ネオペンチルフェニル)メトキシ基、(n-ヘキシルフェニル)メトキシ基、(n-オクチルフェニル)メトキシ基、(n-デシルフェニル)メトキシ基、(n-ドデシルフェニル)メトキシ基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基の特に好ましいものとしてはベンジルオキシ基が例示される。

【0028】

X¹ または X² における炭素原子数6～20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基、ナフトキシ基、アントラセノキシ基が挙げられる。

これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

2-メチルフェノキシ基、3-メチルフェノキシ基、4-メチルフェノキシ基、2, 3-ジメチルフェノキシ基、2, 4-ジメチルフェノキシ基、2, 5-ジメチルフェノキシ基、2, 6-ジメチルフェノキシ基、3, 4-ジメチルフェノキシ基、3, 5-ジメチルフェノキシ基、2, 3, 4-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 6-トリメチルフェノキシ基、2, 4, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 4, 6-トリメチルフェノキシ基、3, 4, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 4, 5-テトラメチルフェノキシ基、2, 3, 4, 6-テトラメチルフェノキシ基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基、エチルフェノキシ基、n-プロピルフェノキシ基、イソプロピルフェノキシ基、n-ブチルフェノキシ基、sec-ブチルフェノキシ基、tert-ブチルフェノキシ基、n-ヘキシルフェノキシ基、n-オクチルフェノキシ基、n-デシルフェノキシ基、n-テトラデシルフェノキシ基2-フルオロフェノキシ基、3-フルオロフェノキシ基、4-フルオロフェノキシ基、3, 5-ジフルオロフェノキシ基、ペンタフルオロフェノキシ基、4-クロロフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、3-メトキシフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、4-フェノキシフェノキシ基、4-ジメチルアミノフェノキシ基、4-トリメチルシリルフェノキシ基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7～20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基が例示される。

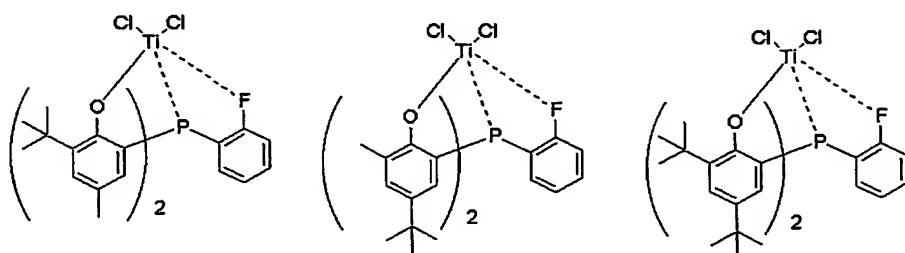
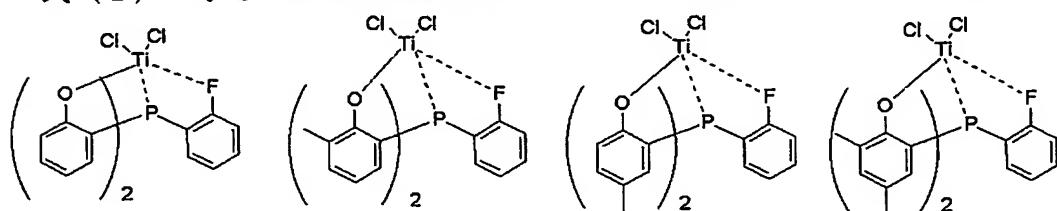
【0029】

X¹ または X² における炭素原子数1～20の炭化水素で置換されたアミノ基の炭化水素基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、シクロヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基などの炭素

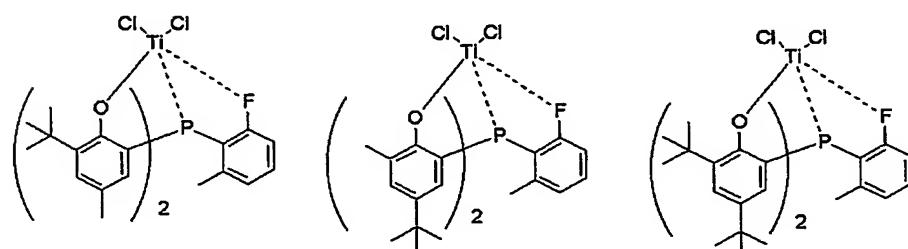
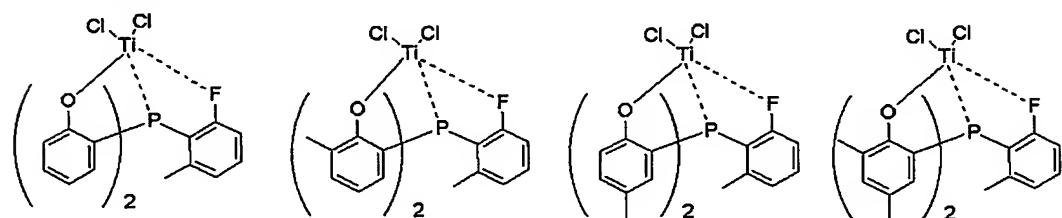
原子数1～10のアルキル基、フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニル基などの炭素原子数6～20のアリール基等が挙げられる。かかる炭素数1～20の炭化水素で置換されたアミノ基としては、例えば、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジ-n-プロピルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基、ジ-n-ブチルアミノ基、ジ-sec-ブチルアミノ基、ジ-tert-ブチルアミノ基、ジ-イソブチルアミノ基、ジ-tert-ブチルイソプロピルアミノ基、ジ-n-ヘキシリルアミノ基、ジ-n-オクチルアミノ基、ジ-n-デシルアミノ基、ジフェニルアミノ基等が挙げられ、好ましくはジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基が挙げられる。

【0030】

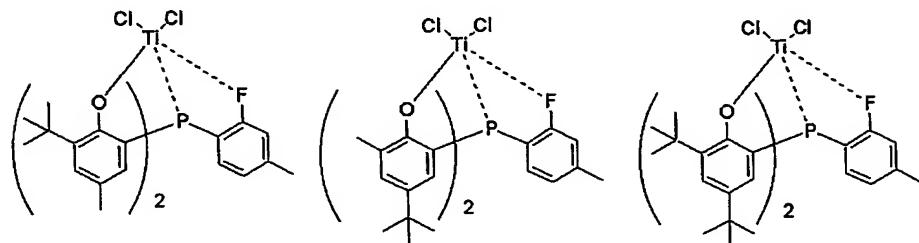
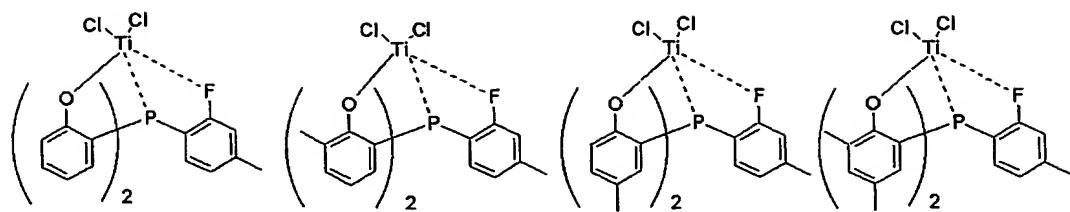
式(1)で示される遷移金属錯体としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。



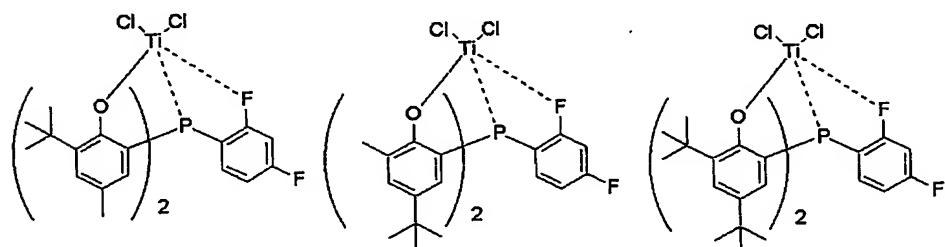
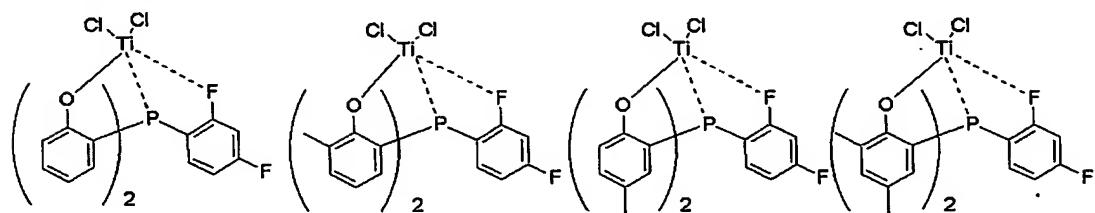
【0031】



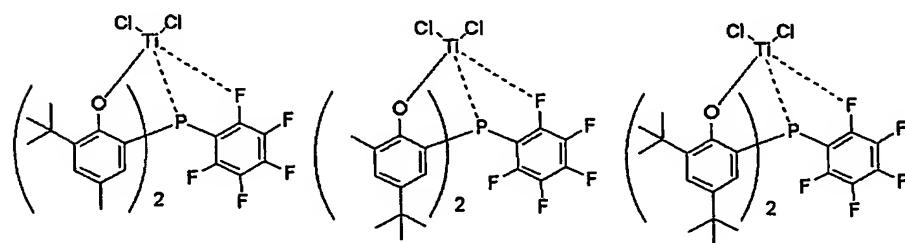
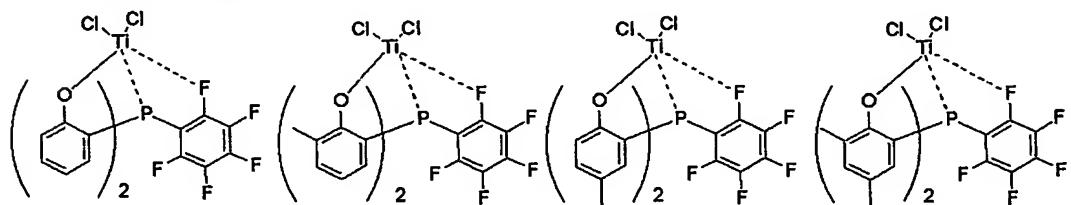
【0032】



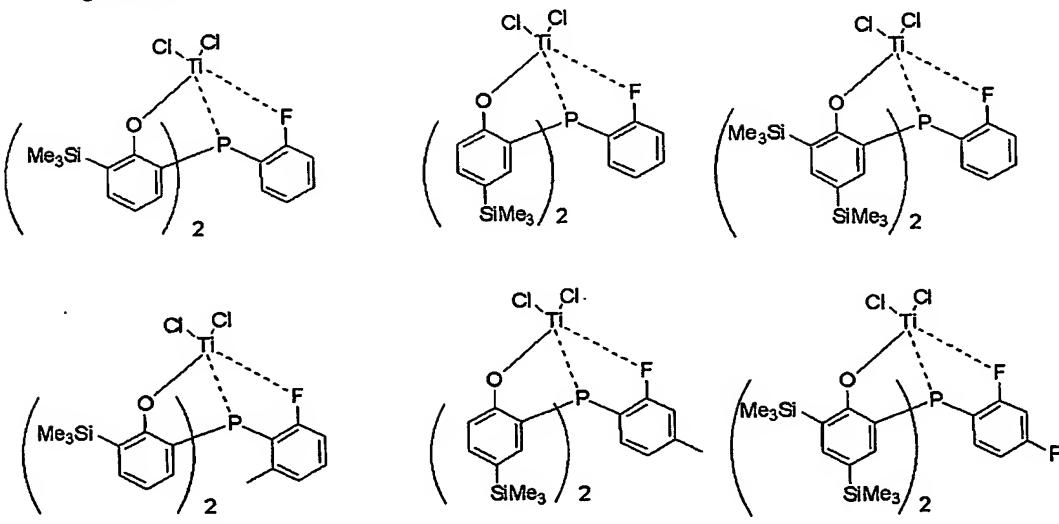
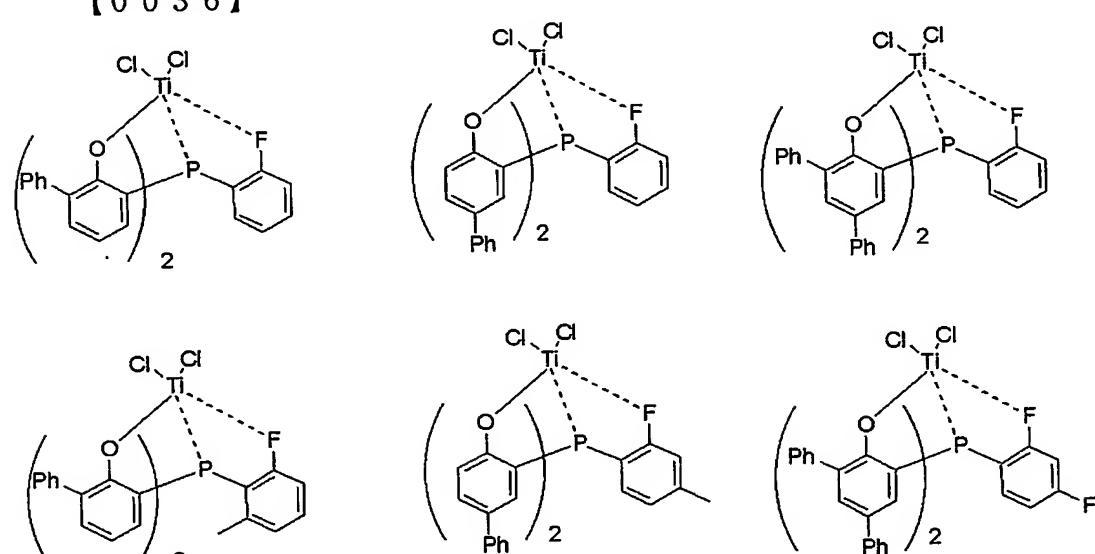
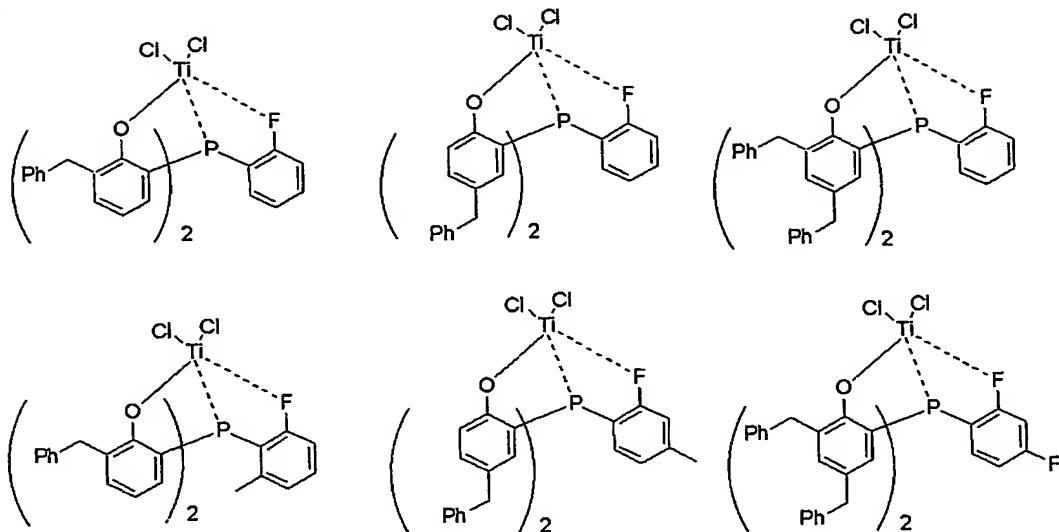
【0033】

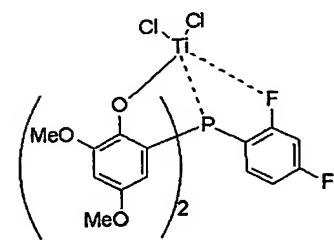
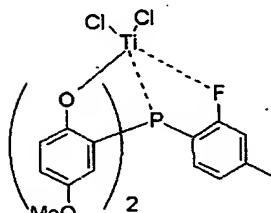
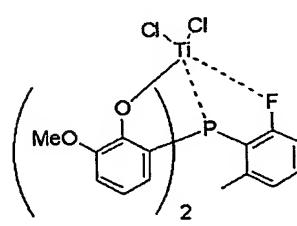
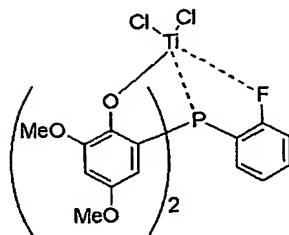
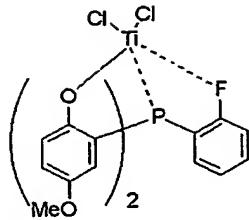
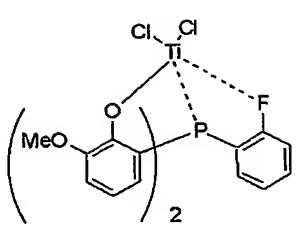


【0034】

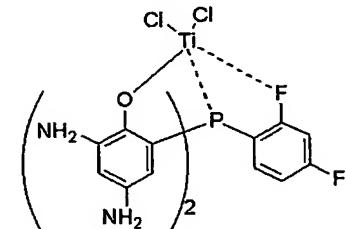
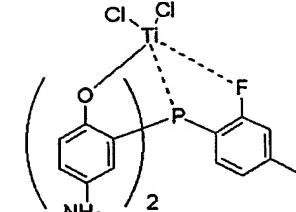
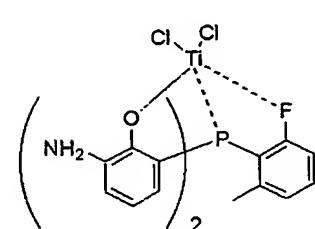
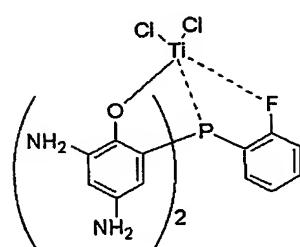
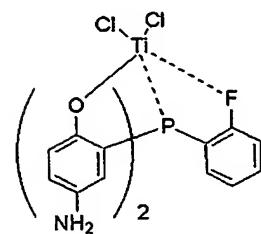
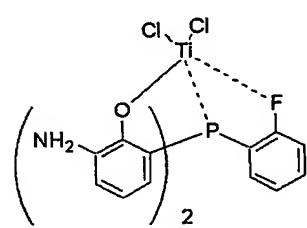


【0035】

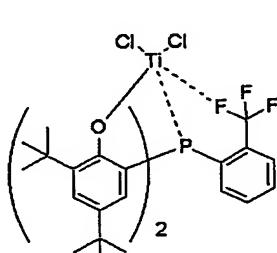
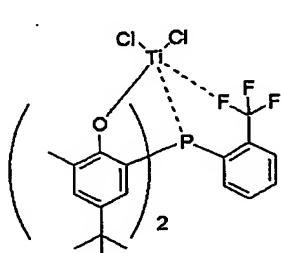
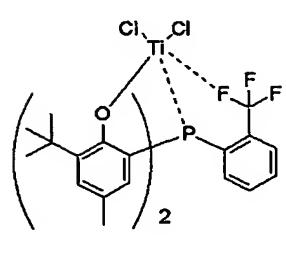
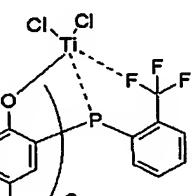
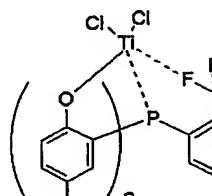
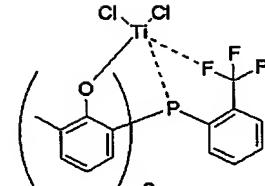
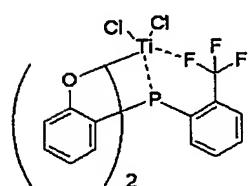




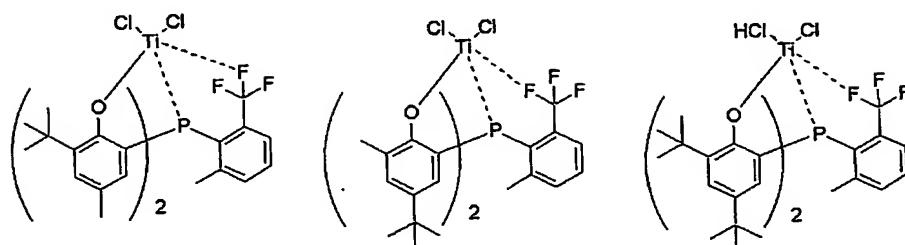
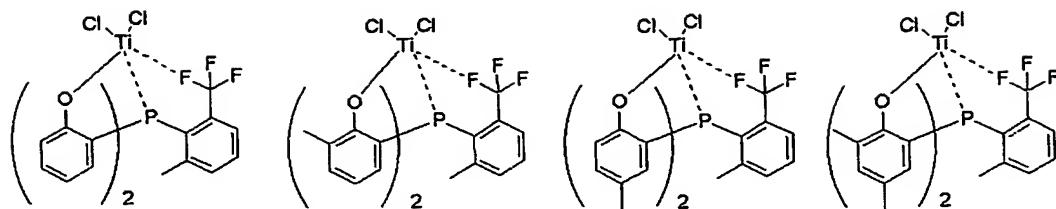
[0039]



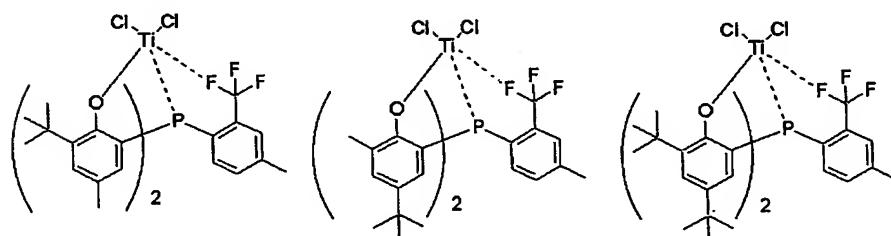
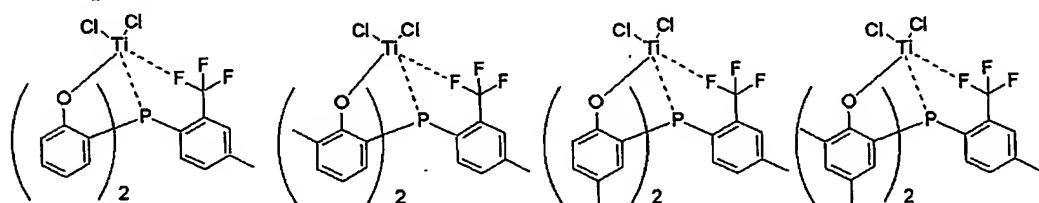
[0 0 4 0]



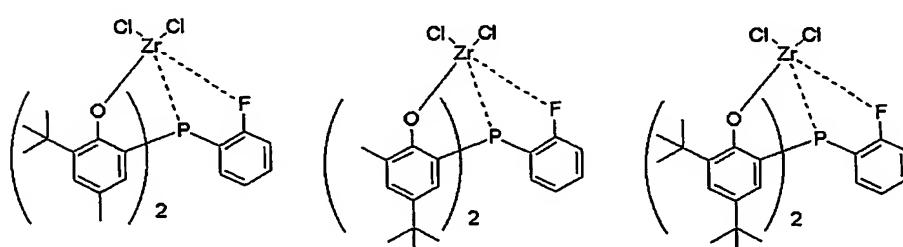
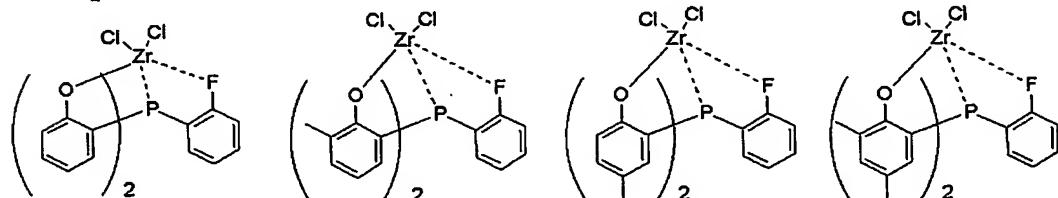
[0 0 4 1]



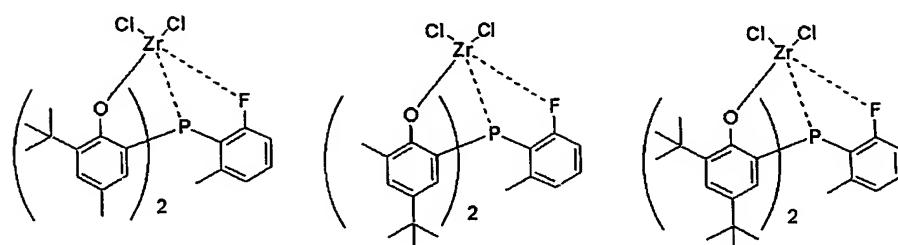
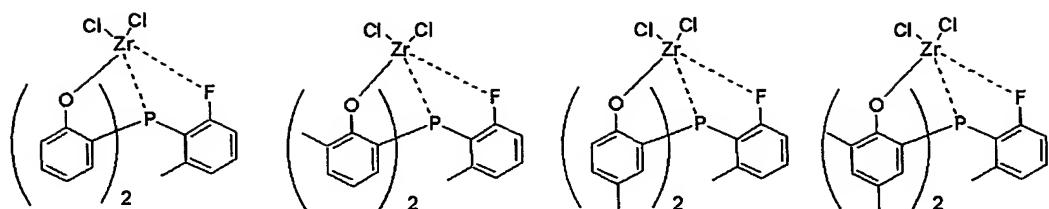
【0042】



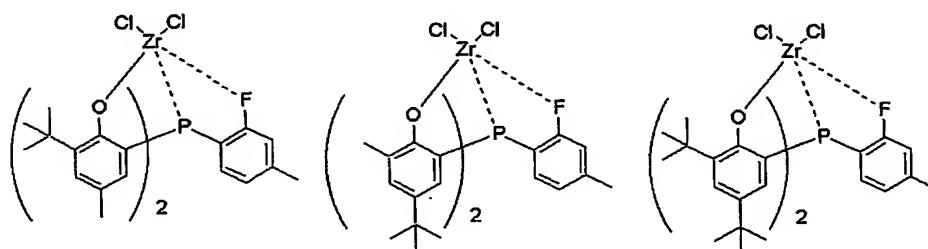
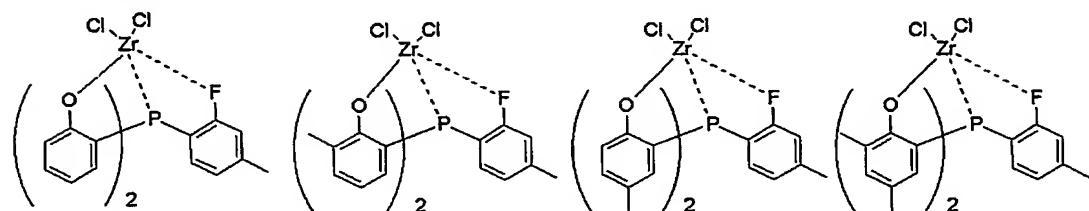
【0043】



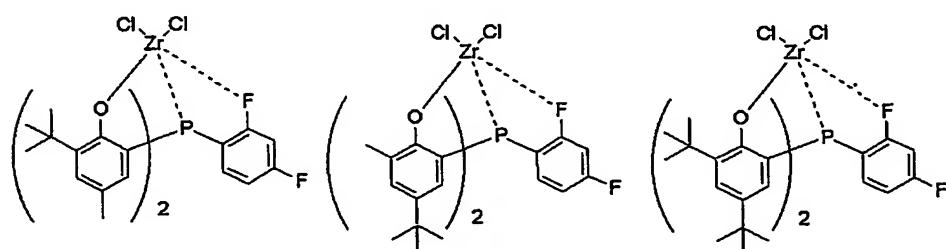
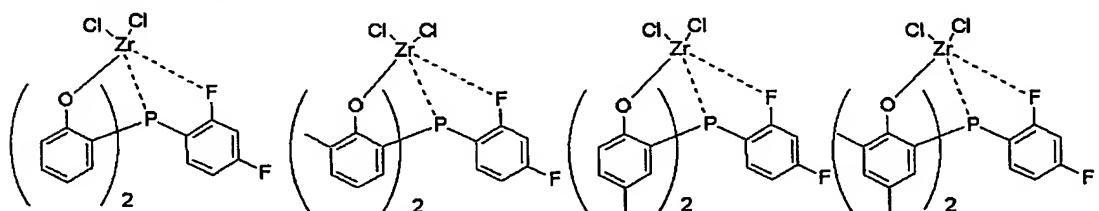
【0044】



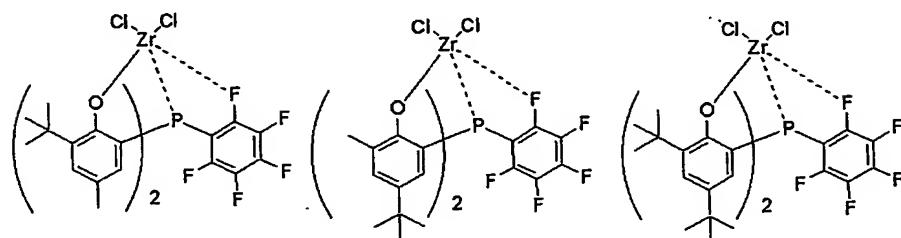
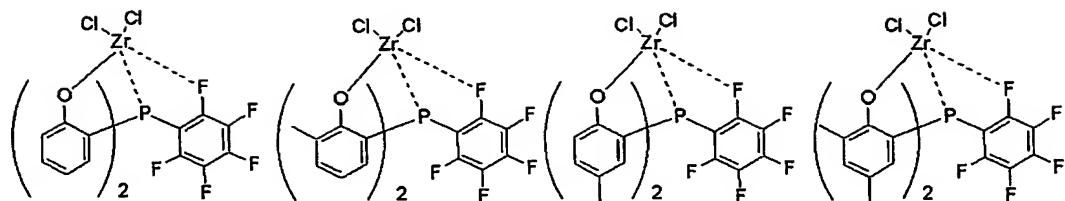
【0045】



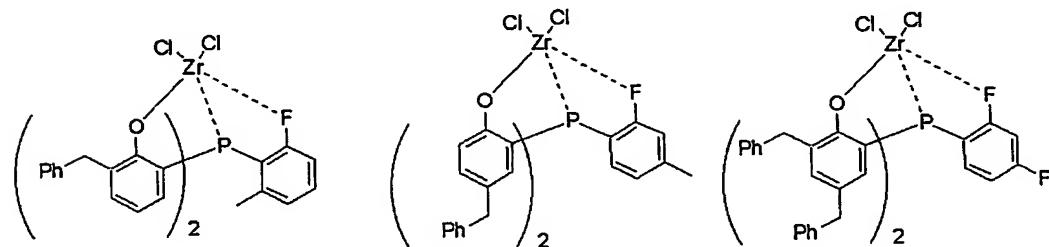
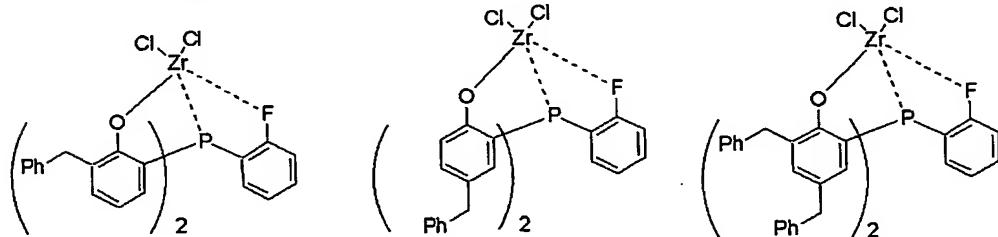
【0046】



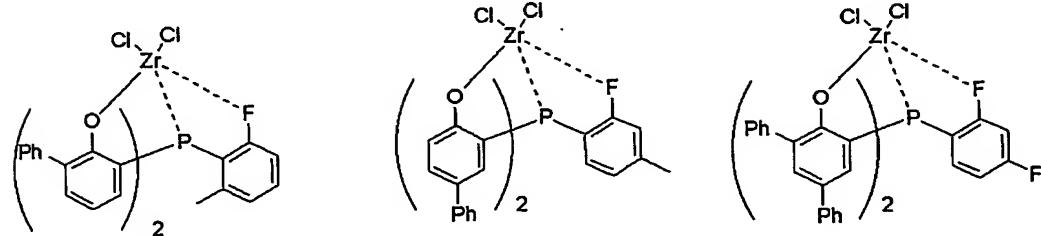
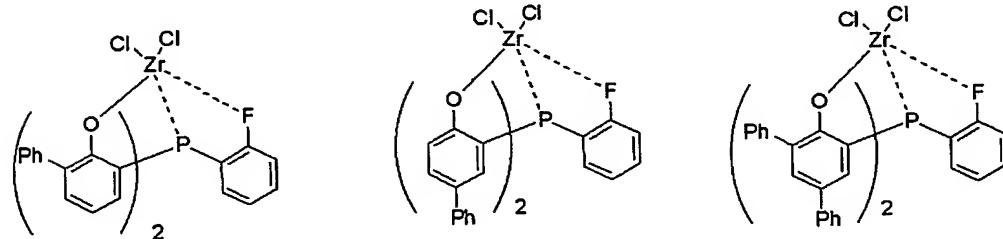
【0047】



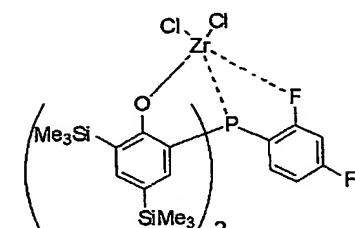
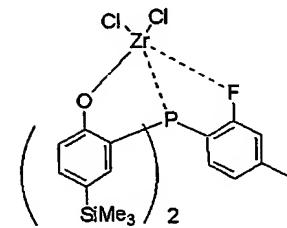
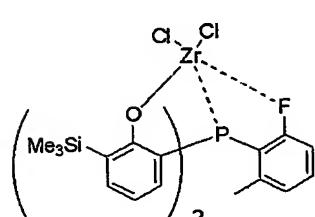
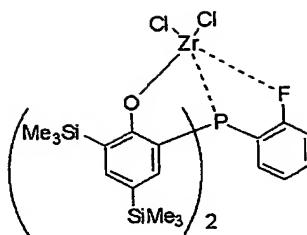
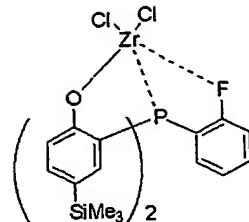
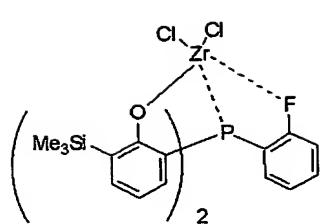
【0048】



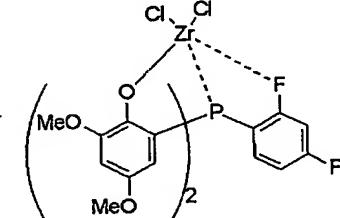
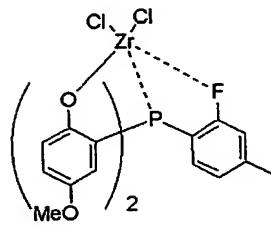
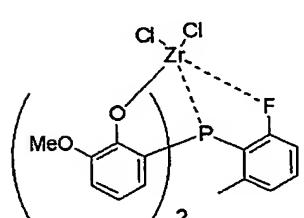
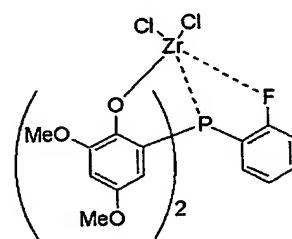
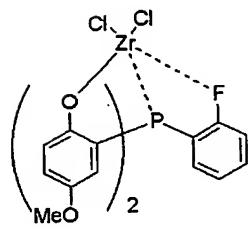
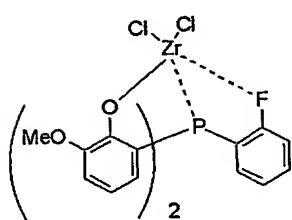
【0049】



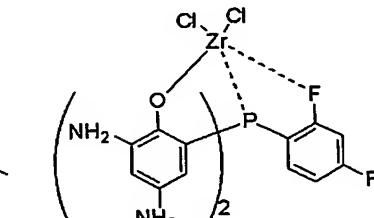
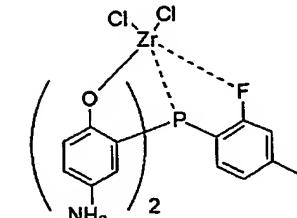
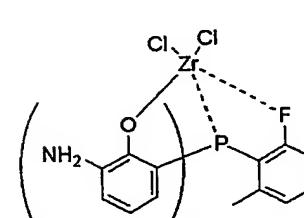
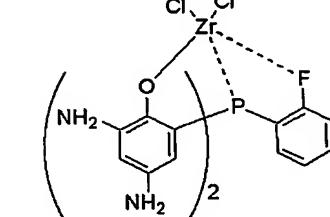
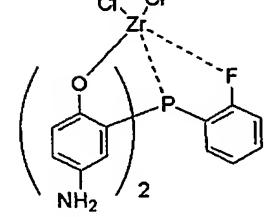
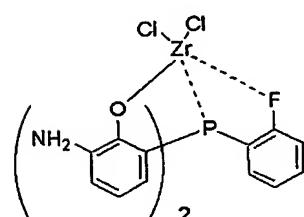
【0050】



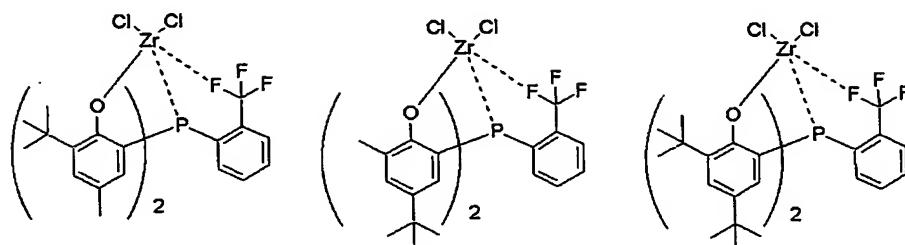
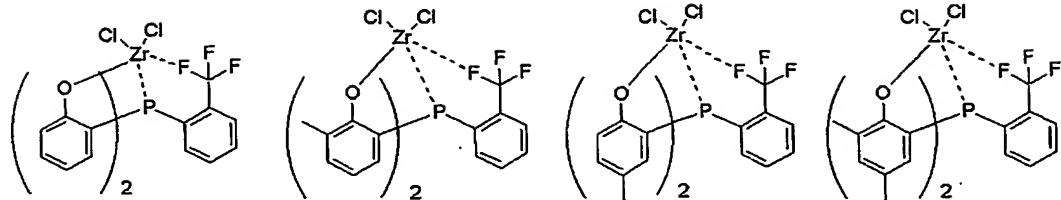
【0051】



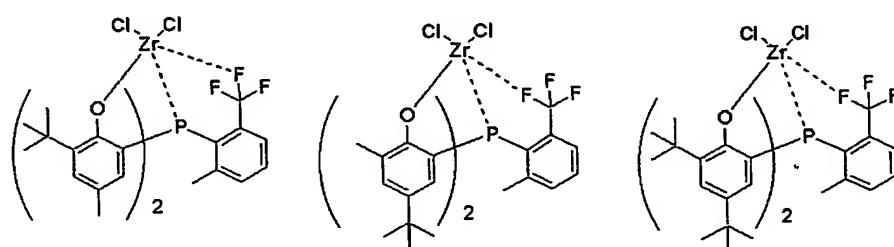
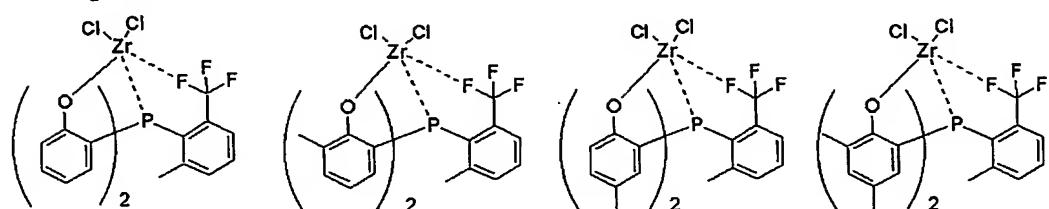
【0052】



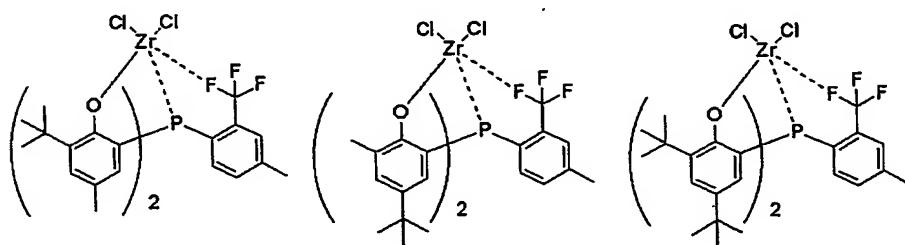
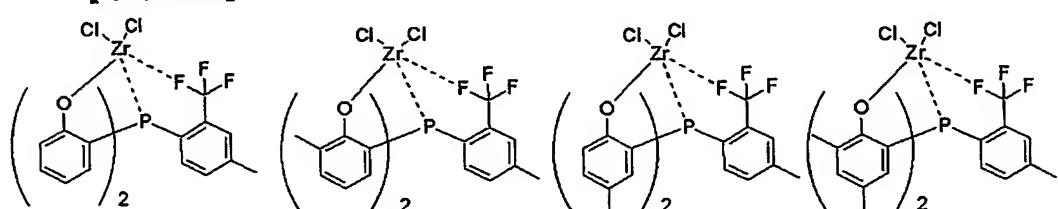
【0053】



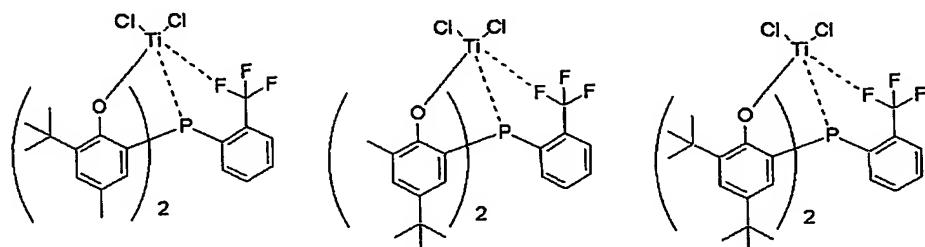
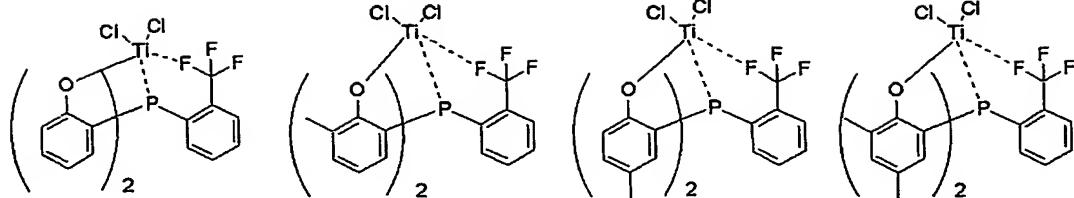
【0054】



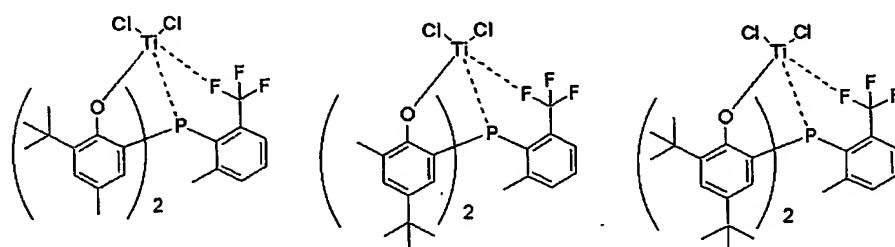
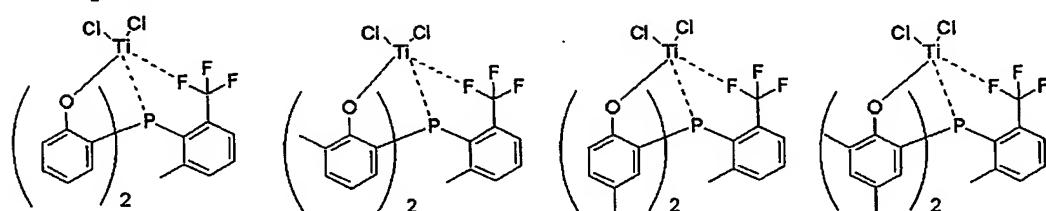
【0055】



【0056】

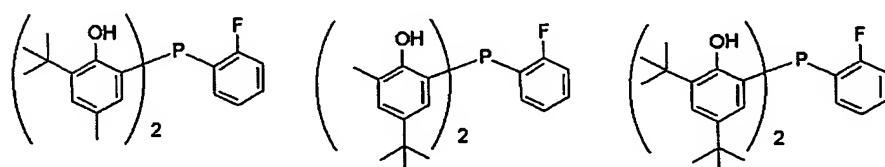
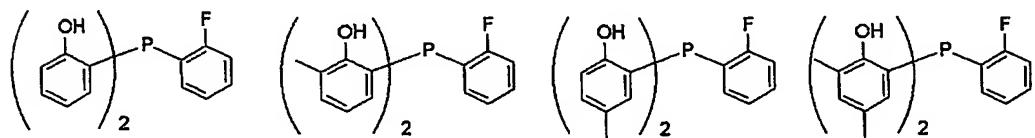


【0057】

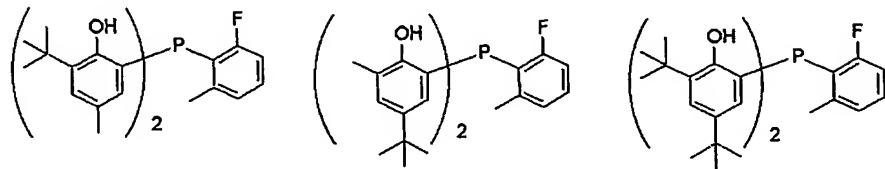
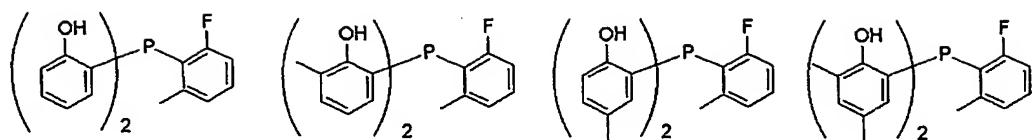


【0058】

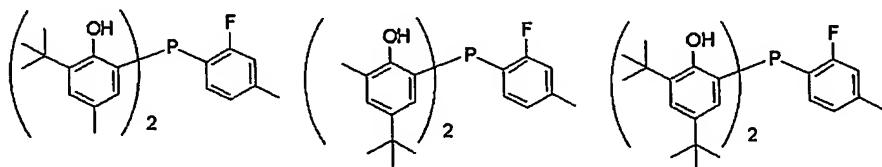
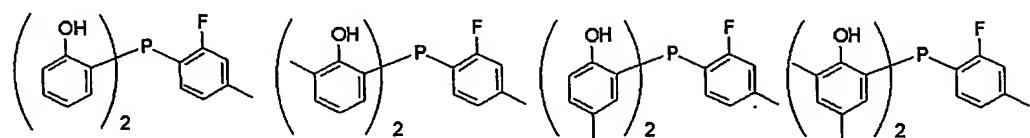
式(2)で示される置換フェノールの具体例としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。



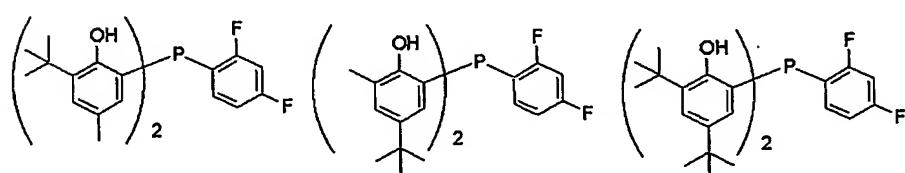
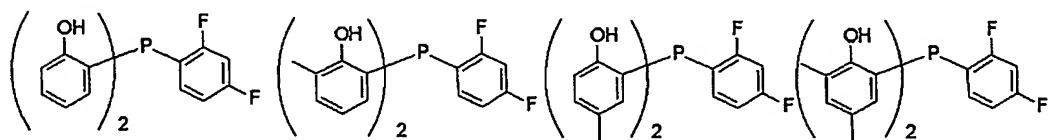
【0059】



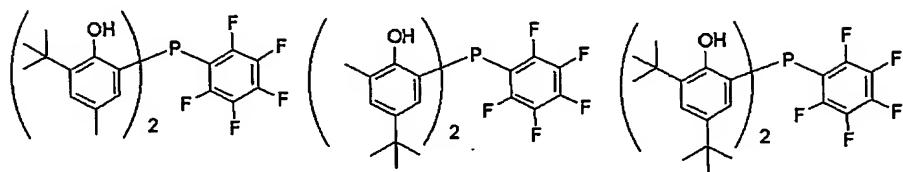
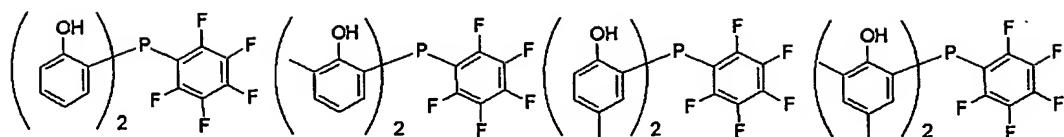
【0060】



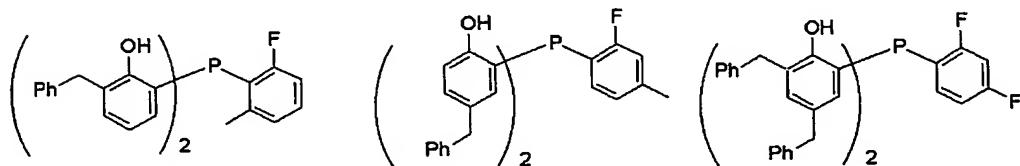
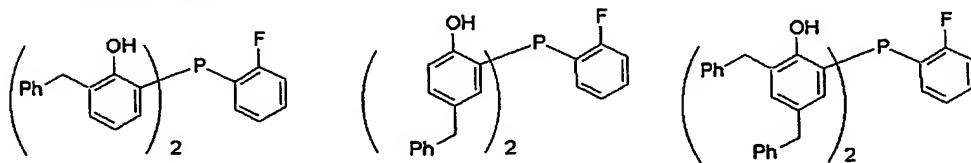
【0061】



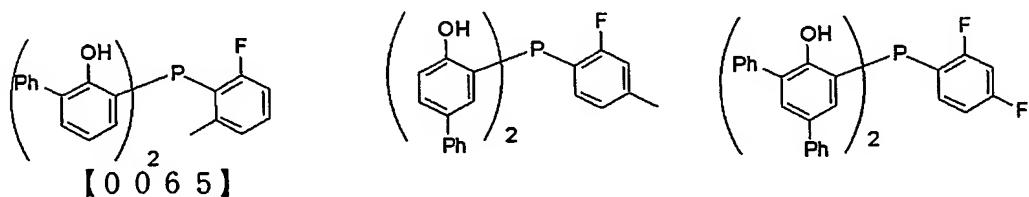
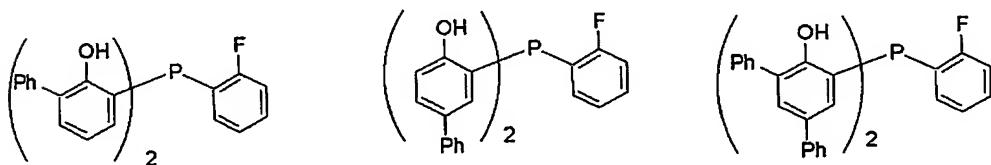
【0062】



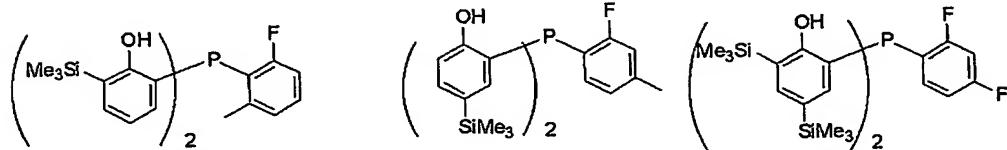
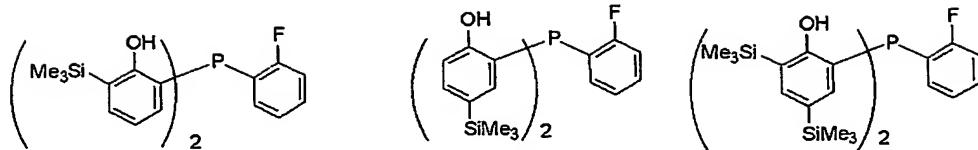
【0063】



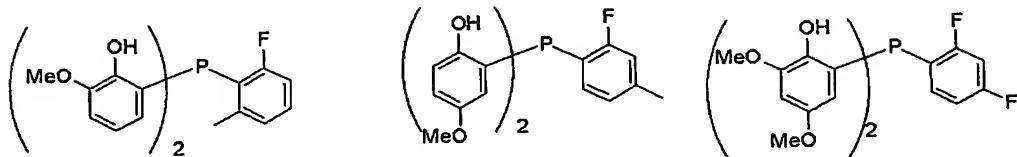
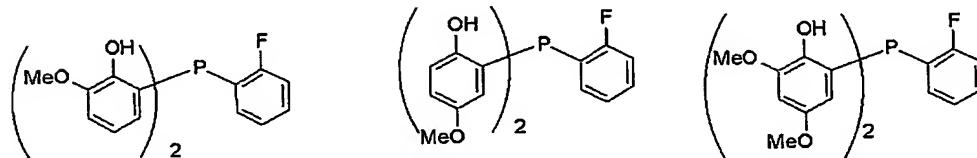
【0064】



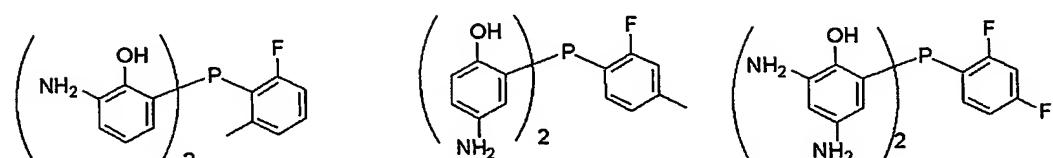
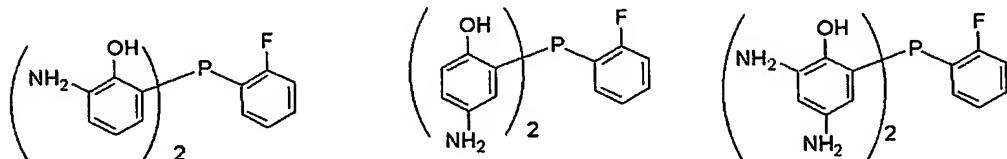
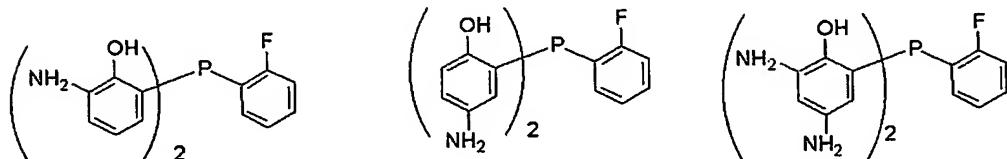
【0065】



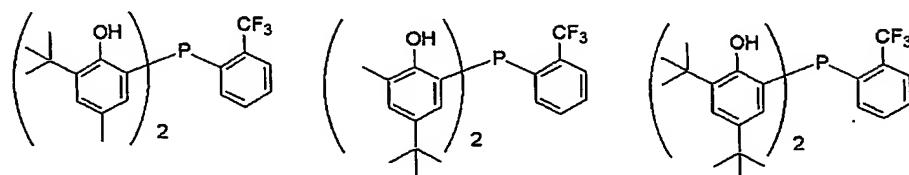
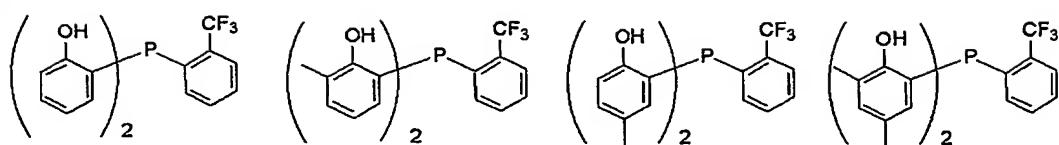
【0066】



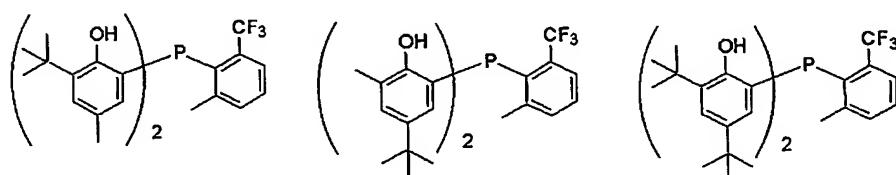
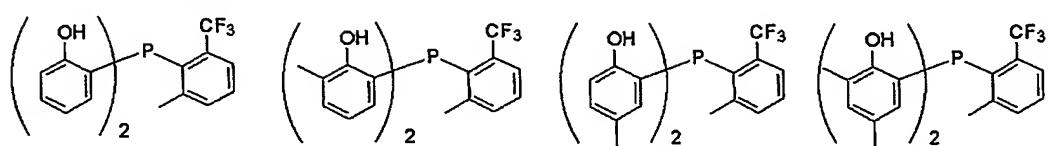
【0067】



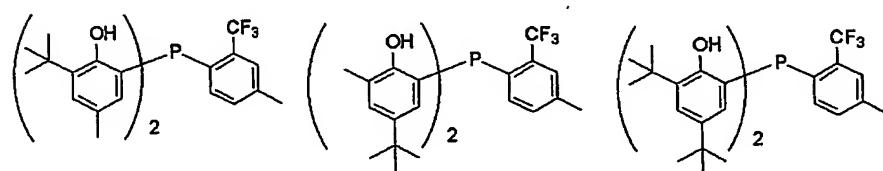
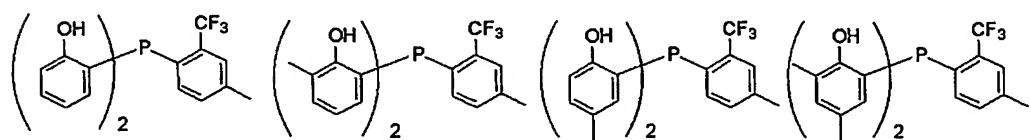
【0068】



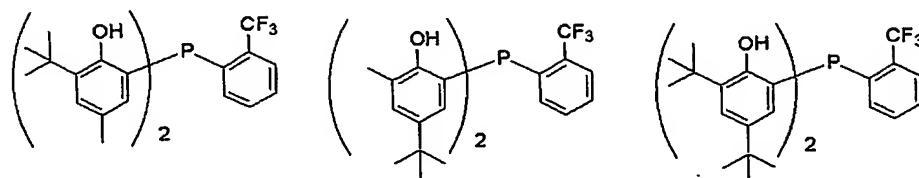
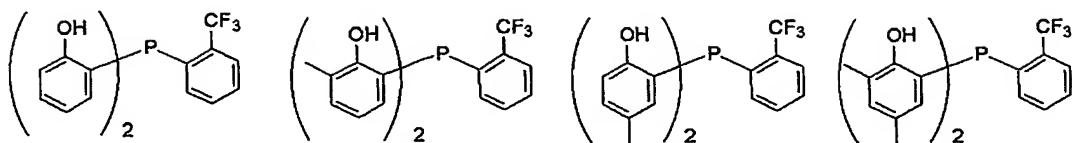
【0069】



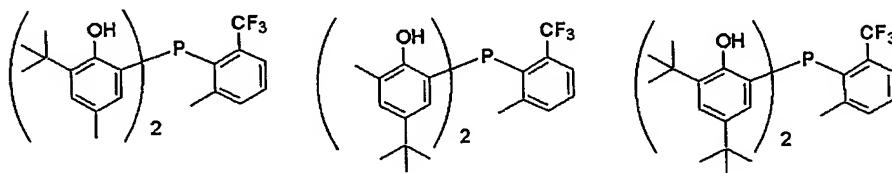
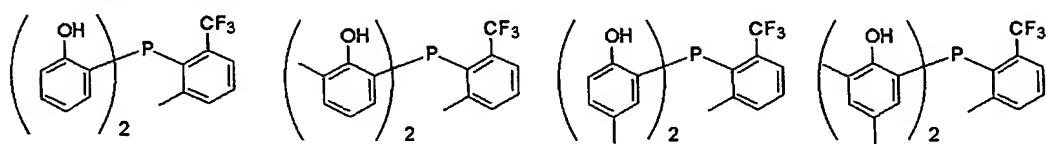
【0070】



【0071】

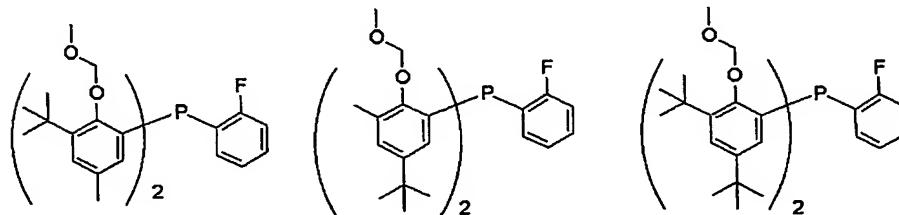
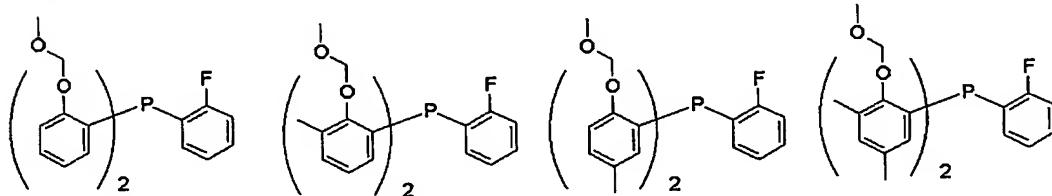


【0072】

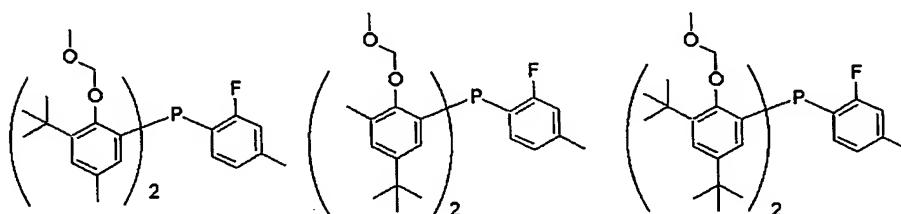
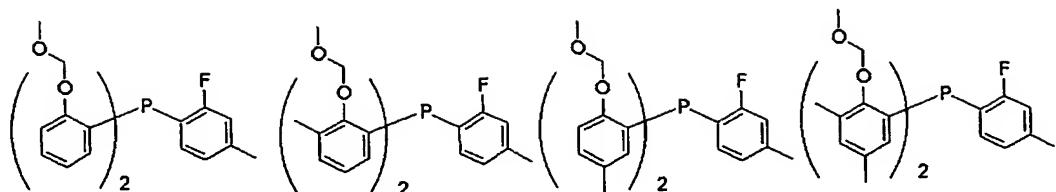


【0073】

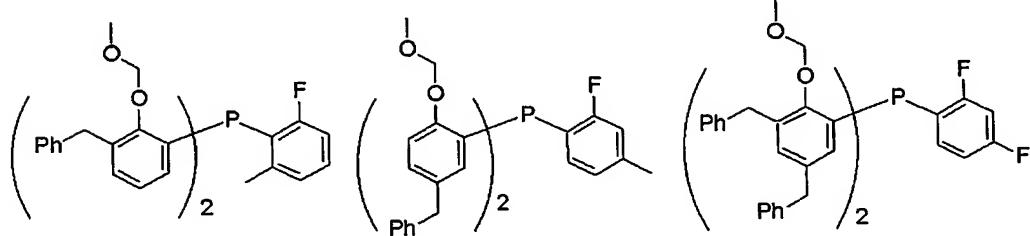
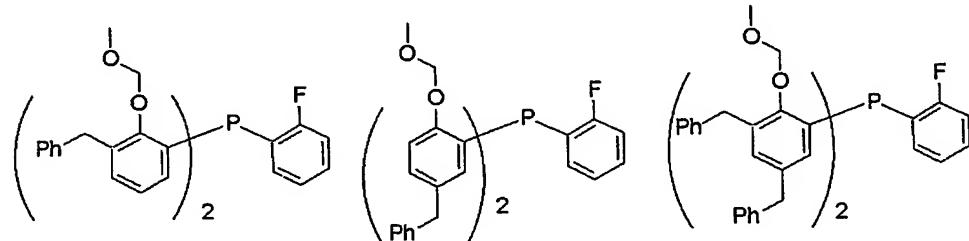
式(3)で示されるホスフィン化合物の具体例としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。



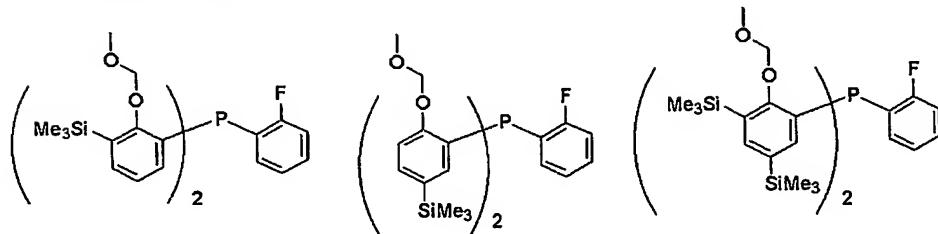
【0074】



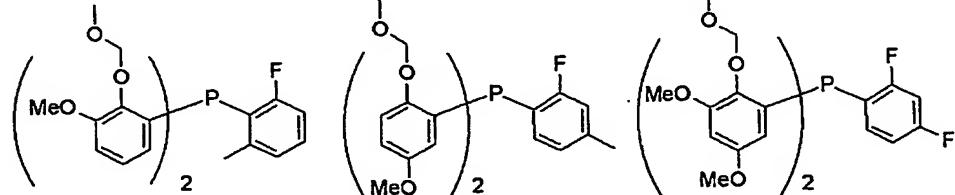
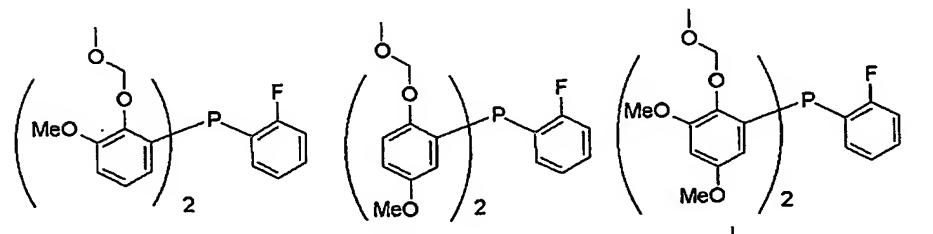
【0075】



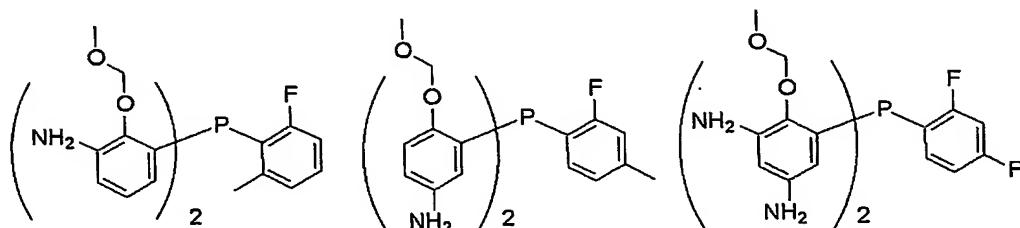
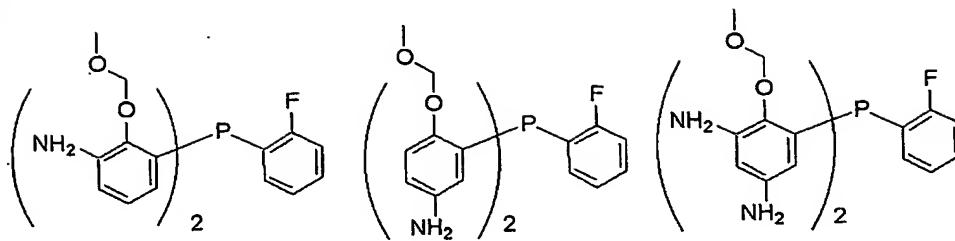
【0076】



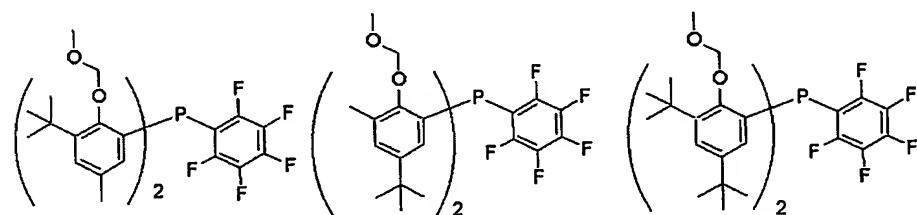
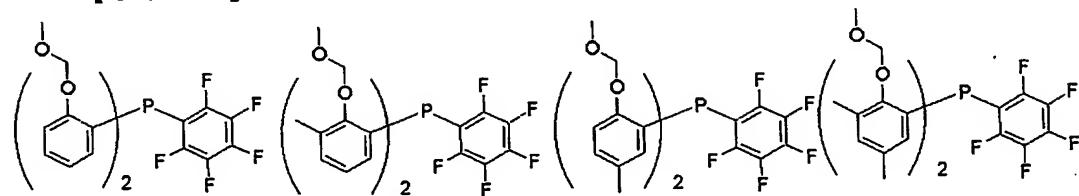
【0077】



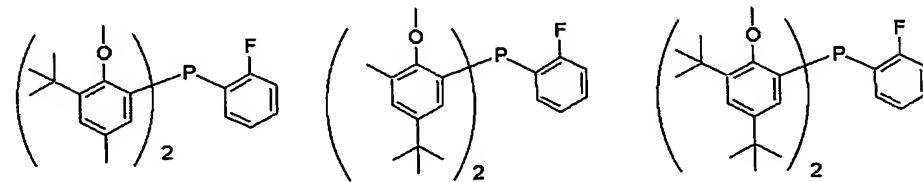
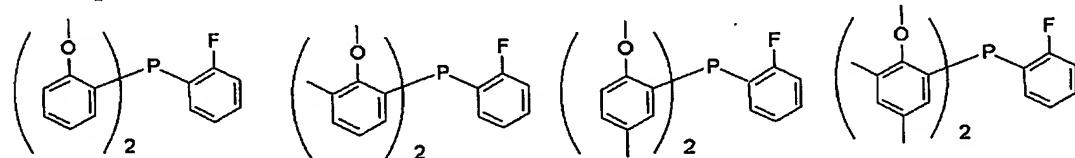
【0078】



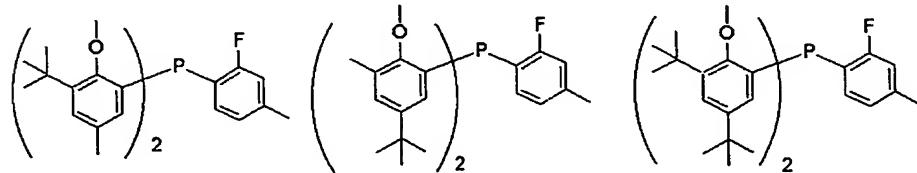
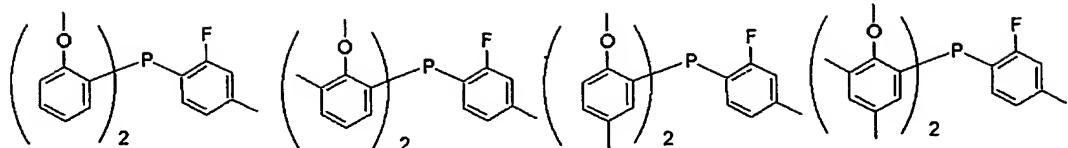
【0079】



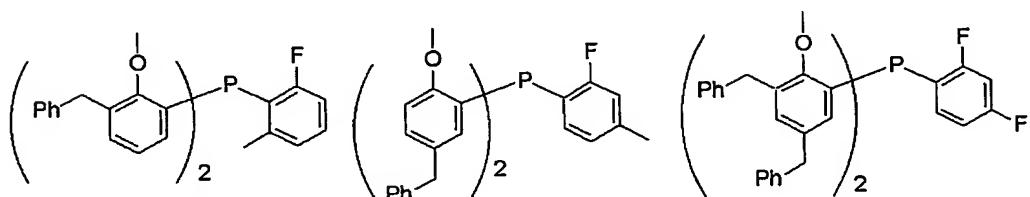
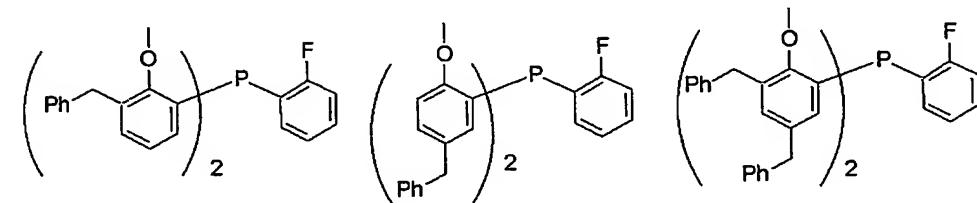
【0080】



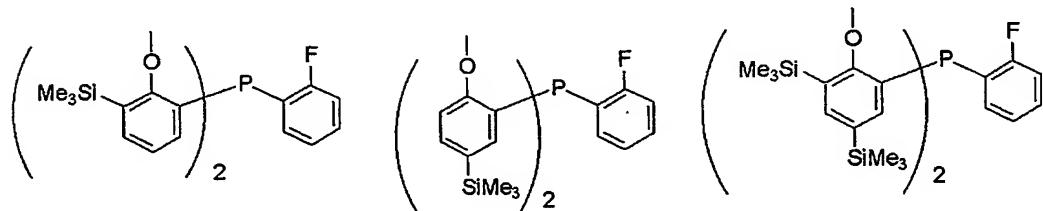
【0081】



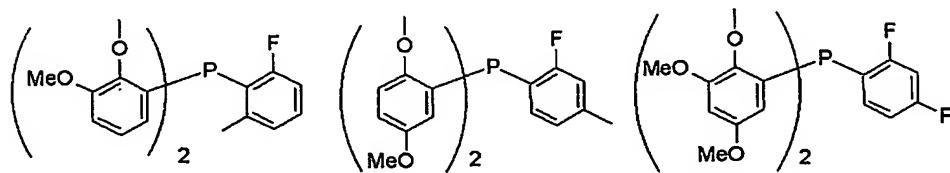
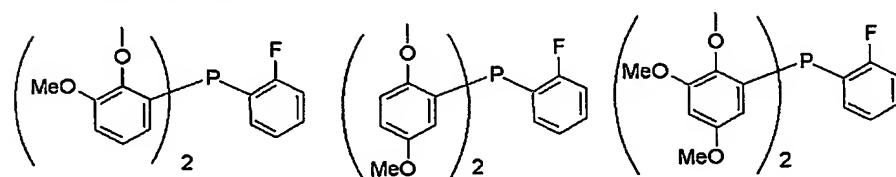
【0082】



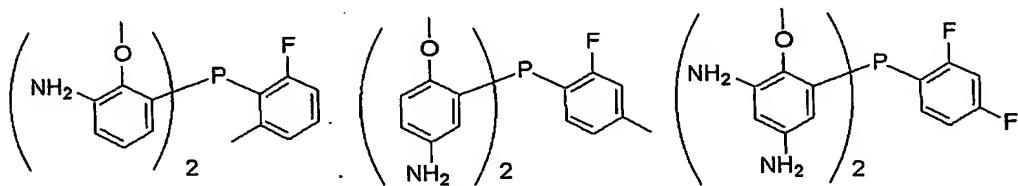
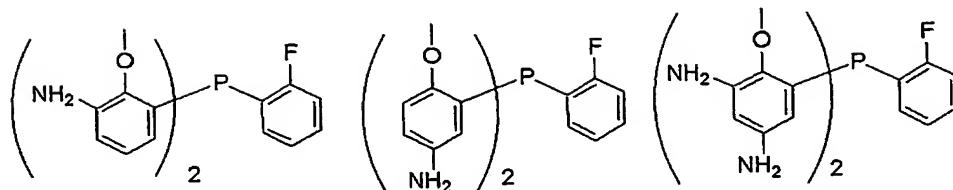
【0083】



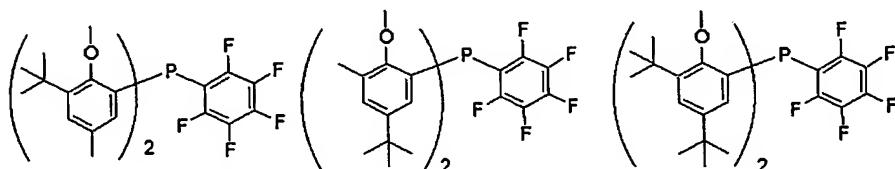
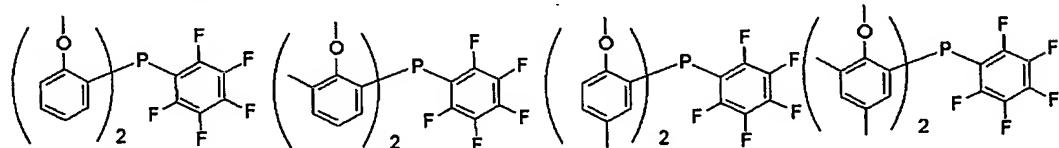
【0084】



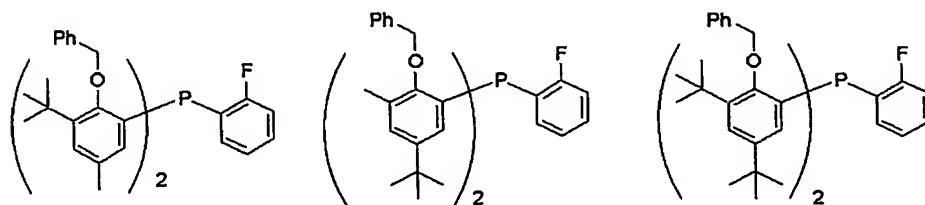
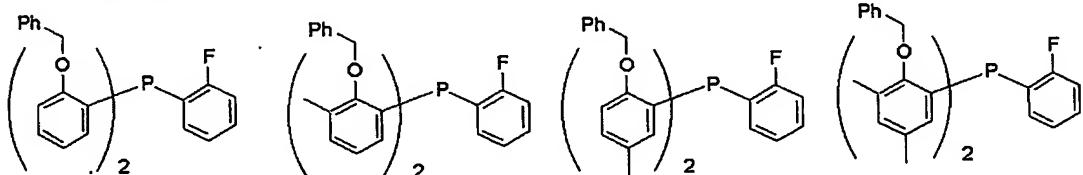
【0085】



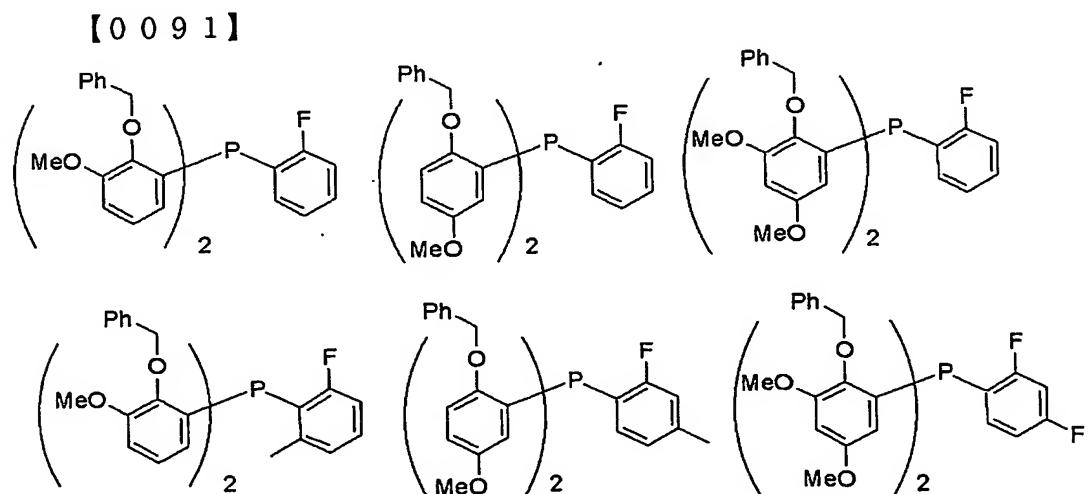
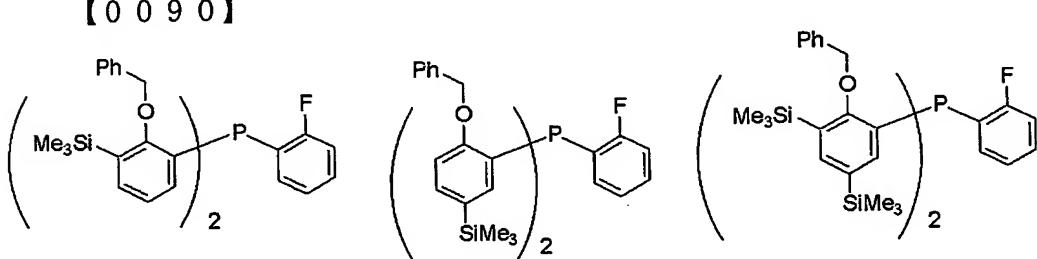
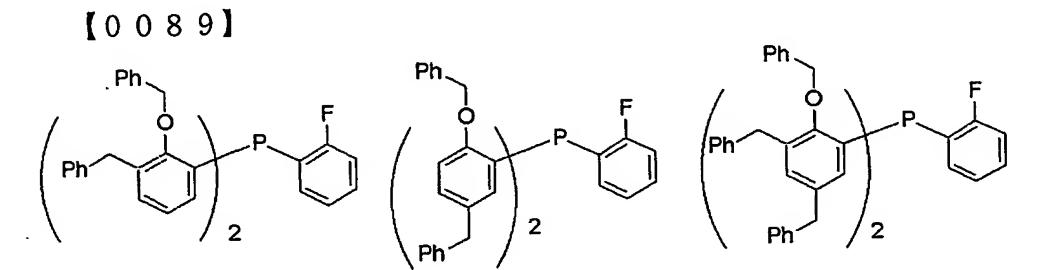
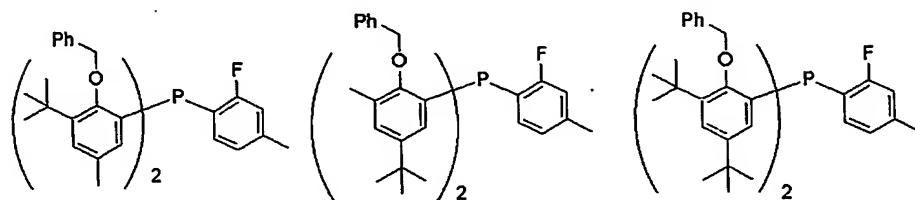
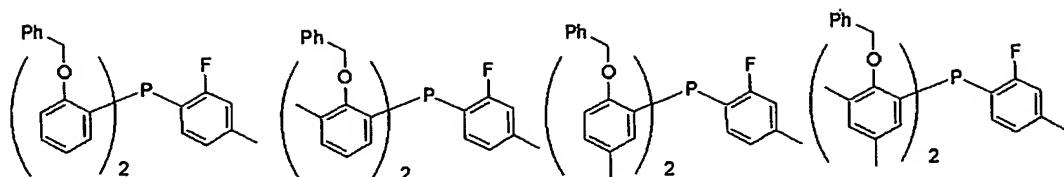
【0086】

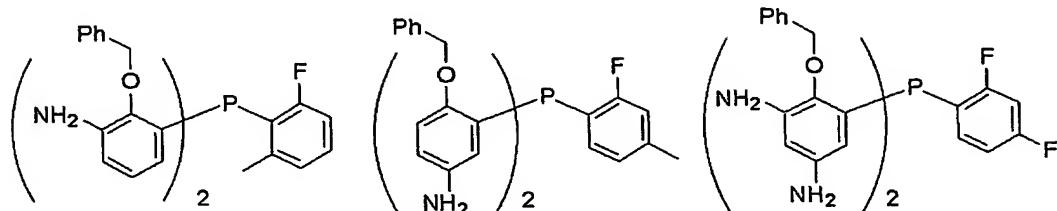
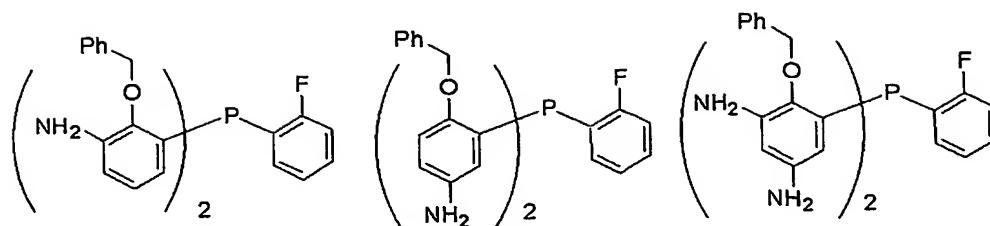


【0087】

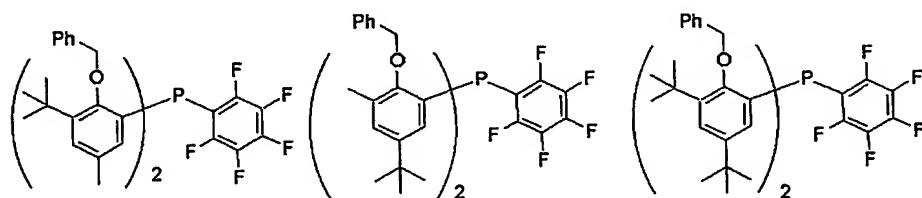
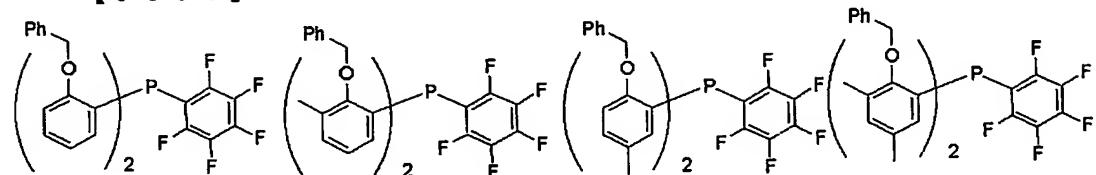


【0088】

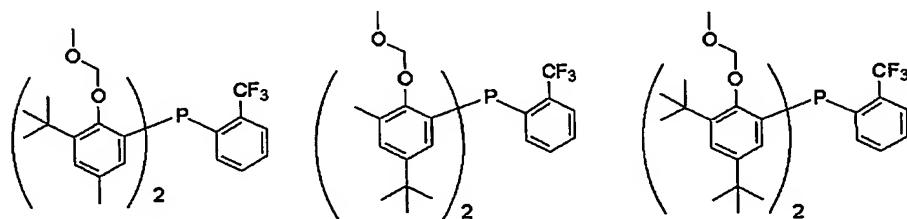
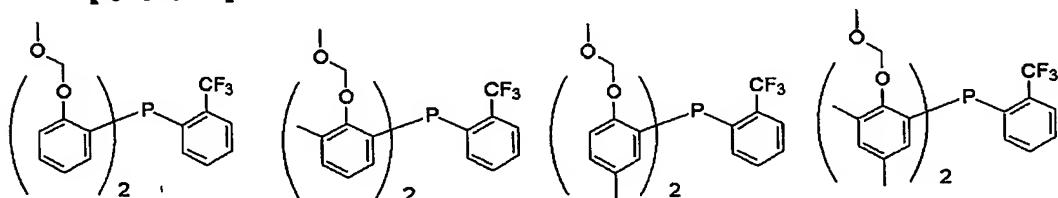




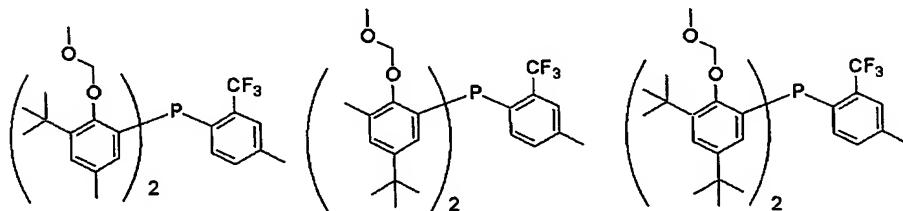
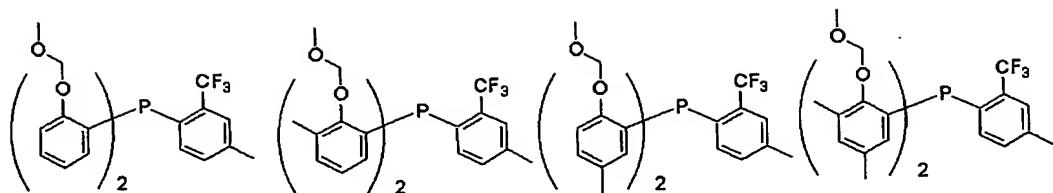
【0093】



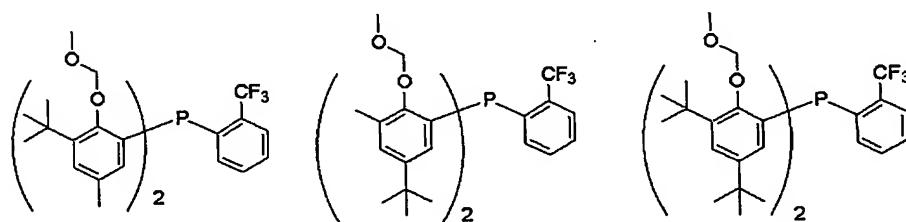
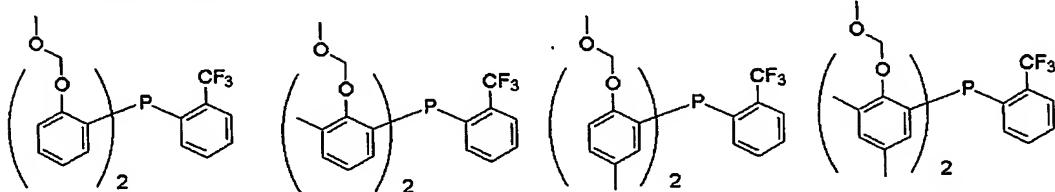
【0094】



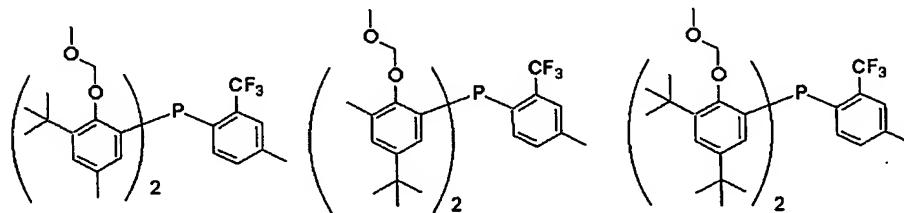
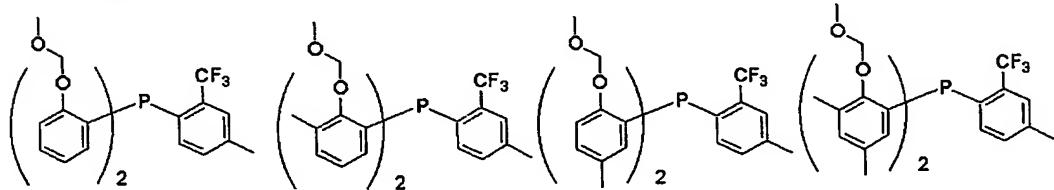
【0095】



【0096】

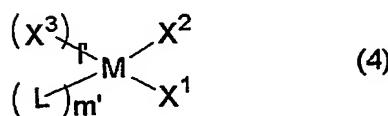


【0097】



【0098】

かかる（式1）で示される遷移金属錯体は、式（2）で示される置換フェノールと式（4）



（式中、M、X¹ および X² は前記と同じ意味を表し、X³ は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換され

出証特2004-3083759

ていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリールオキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、Lはエーテル、スルフィド、アミン、ホスфин、オレフィンなどの中性配位子を示し、 l' および m' は独立に0～2の整数を示し、 l' と m' の和は、3または4である。)

で示される遷移金属化合物とを反応させることにより製造することができる。

式(2)で示される置換フェノールと式(4)で示される遷移金属化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:2の範囲である。

【0099】

反応に際しては、必要により塩基が用いられる。かかる塩基としては、例えば水素化ナトリウム、水素化カリウムなどの金属水素化物、例えばメチルリチウム、エチルリチウム、n-ブチルリチウム、sec-ブチルリチウム、tert-ブチルリチウム、リチウムトリメチルシリルアセチリド、リチウムアセチリド、トリメチルシリルメチルリチウム、ビニルリチウム、フェニルリチウム、アリルリチウムなどの有機リチウム化合物といった有機アルカリ金属化合物などが挙げられ、その使用量は式(2)で示される置換フェノールに対して通常0.5～5モル倍の範囲である。

【0100】

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、ヘキサメチルホスホリックアミド、ジメチルホルムアミドなどのアミド系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサンなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(2)で示される置換フェノールに対して通常1～200重量倍、好ましくは3～50重量倍の範囲である。

【0101】

上記反応は例えば、溶媒に式(2)で示される置換フェノールに必要に応じて塩基を加えたのち式(4)で示される遷移金属化合物を加えることによって行うことができる。反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80～100℃の範囲である。

【0102】

得られた反応混合物から通常の方法、例えば生成した沈殿を濾別後、濾液を濃縮して固体を析出させるなどの手法により、式(1)で示される遷移金属錯体を取得することができる。

【0103】

または、(式1)で示される遷移金属錯体は、式(3)で示されるホスфин化合物と式(4)で示される遷移金属化合物を反応させることにより製造することもできる。
式(3)で示されるホスфин化合物と式(4)で示される遷移金属化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:5の範囲である。

【0104】

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、ヘキサメチルホスホリックアミド、ジメチルホルムアミドなどのアミド系溶媒

、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノンなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(3)で示されるホスフィン化合物に対して通常1～200重量倍、好ましくは3～50重量倍の範囲である。

【0105】

上記反応は例えば、溶媒に式(3)で示されるホスフィン化合物を加えたのち、式(4)で示される遷移金属化合物を加えることによって行うことができる。反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80～100℃の範囲である。

【0106】

得られた反応混合物から通常の方法、例えば生成した沈殿を濾別後、濾液を濃縮して固体を析出させるなどの手法により、式(1)で示される遷移金属錯体を取得することができる。

【0107】

式(4)で示される遷移金属化合物のX¹、X²またはX³における各基の具体例は、前記式(1)で示される遷移金属錯体におけるX¹またはX²で挙げたものと同様の基を挙げることができる。

【0108】

Lで示される中性配位子とは、エーテル、スルフィド、アミン、ホスフィン、オレフィンなどの中性官能基を有する分子を示し、分子内に複数箇所の配位官能基を有していてよい。

【0109】

かかる中性配位子としては、例えば、ジメチルエーテル、ジエチルエーテル、メチルtert-ブチルエーテル、フラン、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン、ジメトキシエタン、ジメチルスルフィド、ジエチルスルフィド、メチルtert-ブチルスルフィド、チオフェン、テトラヒドロチオフェン、エチレンジチオールジメチルスルフィド、エチレンジチオールジエチルスルフィド、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリフェニルアミン、トリシクロヘキシルアミン、ピリジン、2,2'-ビピリジン、テトラメチルエチレンジアミン、テトラエチルエチレンジアミン、トリフェニルホスフィン、トリシクロヘキシルホスフィン、トリ-tert-ブチルホスフィン、ビス(ジフェニルホスフィノ)メタン、ビス(ジフェニルホスフィノ)エタン、ビス(ジフェニルホスフィノ)プロパン、ビス(ジフェニルホスフィノ)ビナフチル、エチレン、プロピレン、ブテン、ブタジエン、オクテン、オクタジエン、シクロヘキセン、シクロヘキサジエン、ノルボルネン、ノルボルナジエン等が挙げられる。

【0110】

式(4)で示される遷移金属化合物としては、例えばテトラベンジルチタン、テトラネオペンチルチタン、四塩化チタン、テトライソプロポキシチタン、ジイソプロポキシチタニウムジクロライド、テトラキス(ジメチルアミノ)チタン、テトラキス(ジエチルアミノ)チタン、ビス(ジメチルアミノ)チタニウムジクロライド、ビス(ジエチルアミノ)チタニウムジクロライド、テトラキス(トリフルオロアセトキシ)チタニウム、ビス(トリフルオロアセトキシ)チタニウムジクロライド、三塩化チタン-3テトラヒドロフラン錯体、四塩化チタン-2テトラヒドロフラン錯体

【0111】

テトラベンジルジルコニウム、テトラネオペンチルジルコニウム、四塩化ジルコニウム、テトライソプロポキシジルコニウム、ジイソプロポキシジルコニウムジクロライド、テトラキス(ジメチルアミノ)ジルコニウム、テトラキス(ジエチルアミノ)ジルコニウム、ビス(ジメチルアミノ)ジルコニウムジクロライド、ビス(ジエチルアミノ)ジルコニウムジクロライド、テトラキス(トリフルオロアセトキシ)ジルコニウム、ビス(トリフルオロアセトキシ)ジルコニウムジクロライド、三塩化ジルコニウム-3テトラヒ

ドロフラン錯体、四塩化ジルコニウム-2テトラヒドロフラン錯体

【0112】

テトラベンジルハフニウム、テトラネオペンチルハフニウム、四塩化ハフニウム、テトライソプロポキシハフニウム、ジイソプロポキシハフニウム ジクロライド、テトラキス(ジメチルアミノ)ハフニウム、テトラキス(ジエチルアミノ)ハフニウム、ビス(ジメチルアミノ)ハフニウム ジクロライド、ビス(ジエチルアミノ)ハフニウム ジクロライド、テトラキス(トリフルオロアセトキシ)ハフニウム、ビス(トリフルオロアセトキシ)ハフニウム ジクロライド、三塩化ハフニウム-3テトラヒドロフラン錯体、四塩化ハフニウム-2テトラヒドロフラン錯体

などが挙げられる。好ましくは、四塩化チタン、四塩化チタン-2テトラヒドロフラン錯体、四塩化ジルコニウム-2テトラヒドロフラン錯体などが挙げられる。

【0113】

かかる式(2)で示される置換フェノールは、式(3)で示されるホスフィン化合物と酸を反応させることにより製造することができる。式(3)で示されるホスフィン化合物と酸の反応モル比は特に限定されないが、1:0.001から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.1から1:5の範囲である。

【0114】

上記反応における酸とは、塩化水素、臭化水素、ヨウ化水素、硫酸、硝酸などのブレンストップ酸などが挙げられ、好ましくは塩化水素が挙げられる。

【0115】

上記反応で、塩化水素を用いる場合、塩化水素ガスを用いてもよいし、酸クロライドとアルコールから系中で塩化水素を発生させて用いてもよい。

【0116】

上記反応は通常、有機溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒、メタノール、エタノール、イソプロパノール、ブタノールなどのプロトン性溶媒などが挙げられる。好ましくは、非プロトン性溶媒が挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(3)で示されるホスフィン化合物に対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

【0117】

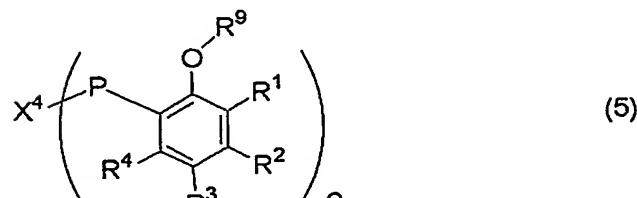
上記反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80~100℃の範囲である。

【0118】

得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式(2)で示される置換フェノールを取得することができる。また必要に応じて、シリカゲルカラムクロマトグラフィーなどの方法により精製できる。

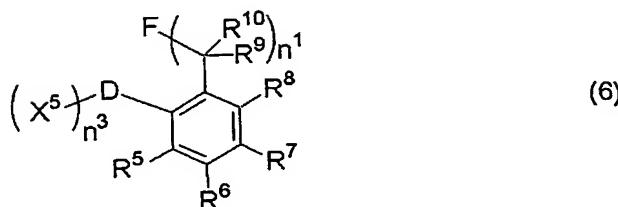
【0119】

上記式(3)で示されるホスフィン化合物は、式(5)



(式中、R¹、R²、R³、R⁴ および R⁹ は、前記と同じ意味を表し、X⁴ はハロゲン原子を表す。)

で示されるホスフィンハライドと式（6）



（式中、R⁵、R⁶、R⁷、R⁸、R⁹ および R¹⁰ は前記と同じ意味を表し、D はアルカリ金属またはアルカリ土類金属を示し、X⁵ はハロゲン原子を示し、n³ は 0 または 1 を表す。）

で示される金属アリールとを反応させることにより製造することができる。

式（5）で示されるホスフィンハライドと式（6）で示される金属アリールの反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:5の範囲である。

【0120】

式（5）または（6）で示される化合物の X⁴ または X⁵ におけるハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げられる。

【0121】

式（6）で示される金属アリールにおける D のアルカリ金属、アルカリ土類金属の具体例としては、リチウム原子、ナトリウム原子、カリウム原子、マグネシウム原子、カルシウム原子等が挙げられ、好ましくはリチウム原子、マグネシウム原子が挙げられる。

【0122】

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、ブタノールなどのプロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは 2 種以上を混合して用いられ、その使用量は式（6）で示される金属アリールに対して通常 1~200 重量倍、好ましくは 3~50 重量倍の範囲である。

【0123】

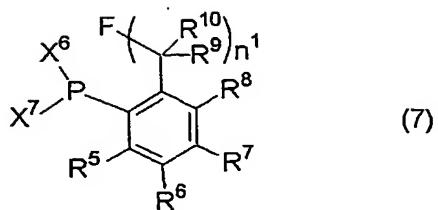
上記反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80~100℃の範囲である。

【0124】

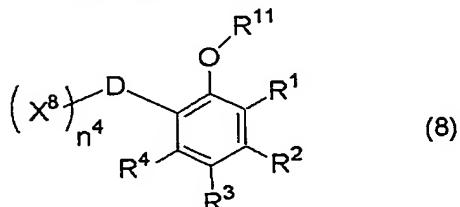
得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式（3）で示されるホスフィン化合物を取得することができる。また必要に応じて再結晶、カラムクロマトグラフィーなどの方法により精製することができる。

【0125】

または、かかる式（3）で示されるホスフィン化合物は、式（7）



(式中、R⁵、R⁶、R⁷、R⁸、R⁹、R¹⁰ およびn¹ は前記と同じ意味を表わし、X⁶ およびX⁷ はそれぞれハロゲン原子を表す。)
で示されるホスフィンジハライドと式 (8)



(式中、R¹、R²、R³、R⁴、R¹¹ およびD は、前記と同じ意味を表し、X⁸ はハロゲン原子を示し、n⁴ は0または1を表す。)
で示される金属アリール化合物とを反応させることにより製造することができる。
式 (7) で示されるホスフィンジハライドと式 (8) で示される金属アリール化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:1.5から1:5の範囲である。

【0126】

式 (7) または (8) で示される化合物における、X⁶、X⁷ およびX⁸ におけるハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げられる。

【0127】

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、ブタノールなどのプロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式 (8) で示される金属アリール化合物に対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

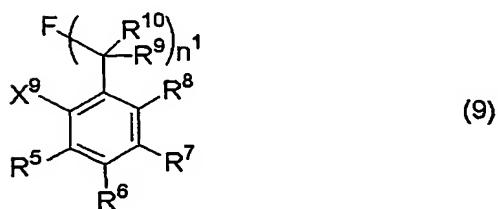
【0128】

上記反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80~100℃の範囲である。

得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式 (3) で示されるホスフィン化合物を取得することができる。また必要に応じてカラムクロマトグラフィーなどの方法により精製することができる。

【0129】

上記式 (6) で示される金属アリールは、式 (9)



(式中、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 、 R^{10} および n^1 は、前記と同じ意味を表し、 X^9 はハロゲン原子を表す。)

で示される含フッ素化合物と例えれば、リチウム化剤、マグネシウム金属等を反応させるこ
とにより製造することができる。

式(9)で示される含フッ素化合物とリチウム化剤、マグネシウム金属等の反応モル比は
、特に限定されないが、1:0.1から1:5の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:
0.5から1:2.5の範囲である。

かかるリチウム化剤としては、メチルリチウム、n-ブチルリチウム、s-ブチルリチウ
ム、t-ブチルリチウム、フェニルリチウムなどが挙げられ、好ましくはn-ブチルリチ
ウムが挙げられる。

【0130】

式(9)で示される含フッ素化合物における X^9 のハロゲン原子の具体例としては、フッ
素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げら
れる。

【0131】

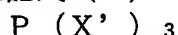
反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えればベン
ゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素
系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒などが挙げられる
。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(9)
で示される含フッ素化合物に対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍
の範囲である。

【0132】

本反応は例えれば、式(9)で示される含フッ素化合物に例えれば、リチウム化剤、マグネシ
ウム金属等を加えることによって行うことができる。反応温度は、通常、-100°C以上
溶媒の沸点以下、好ましくは-100°C~100°Cの範囲である。

【0133】

上記式(7)で示されるホスフィンジハライドは、式



(X' はハロゲン原子を示す。)

で示されるホスフィントリハライドと式(6)で示される金属アリールとの反応により製
造される。ホスフィントリハライドと式(6)で示される金属アリールの反応モル比は、
特に限定されないが、1:0.1から1:5の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0
.5から1:2の範囲である。

【0134】

反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えればベン
ゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素
系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒などが挙げられる
。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(6)
で示される金属アリールに対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の
範囲である。

【0135】

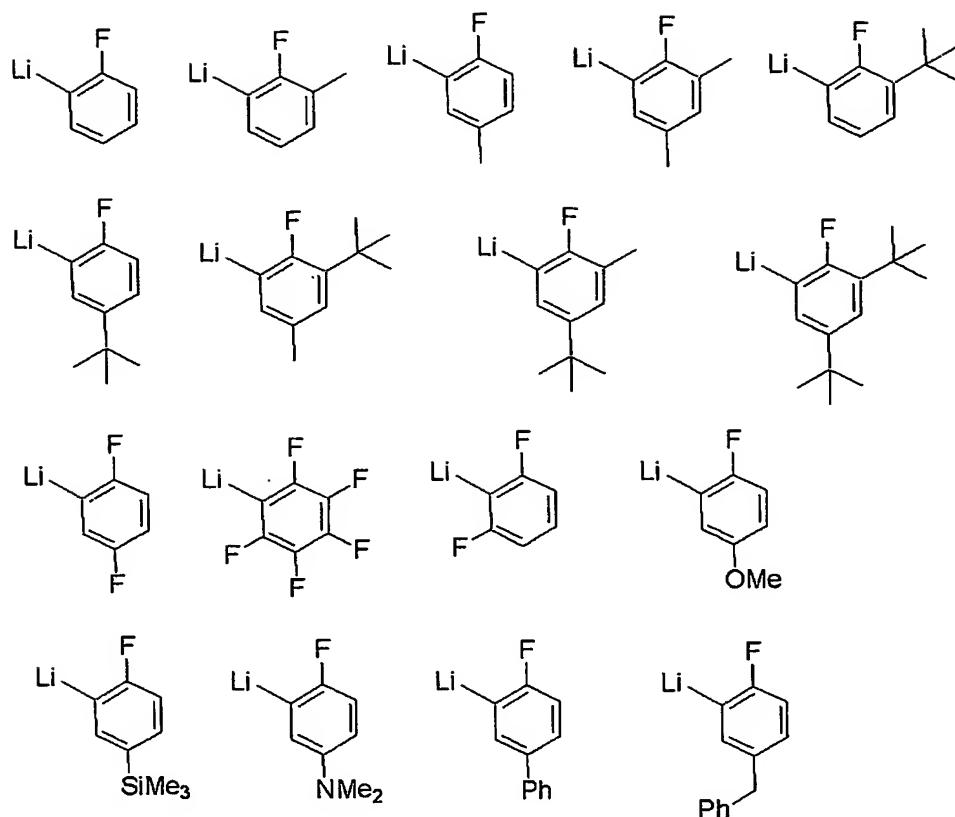
本反応は例えれば、式(6)で示される金属アリールにホスフィントリハライドを加える
ことによって行うことができる。反応温度は、通常、-100°C以上溶媒の沸点以下、好
ましくは-80°C~100°Cの範囲である。

【0136】

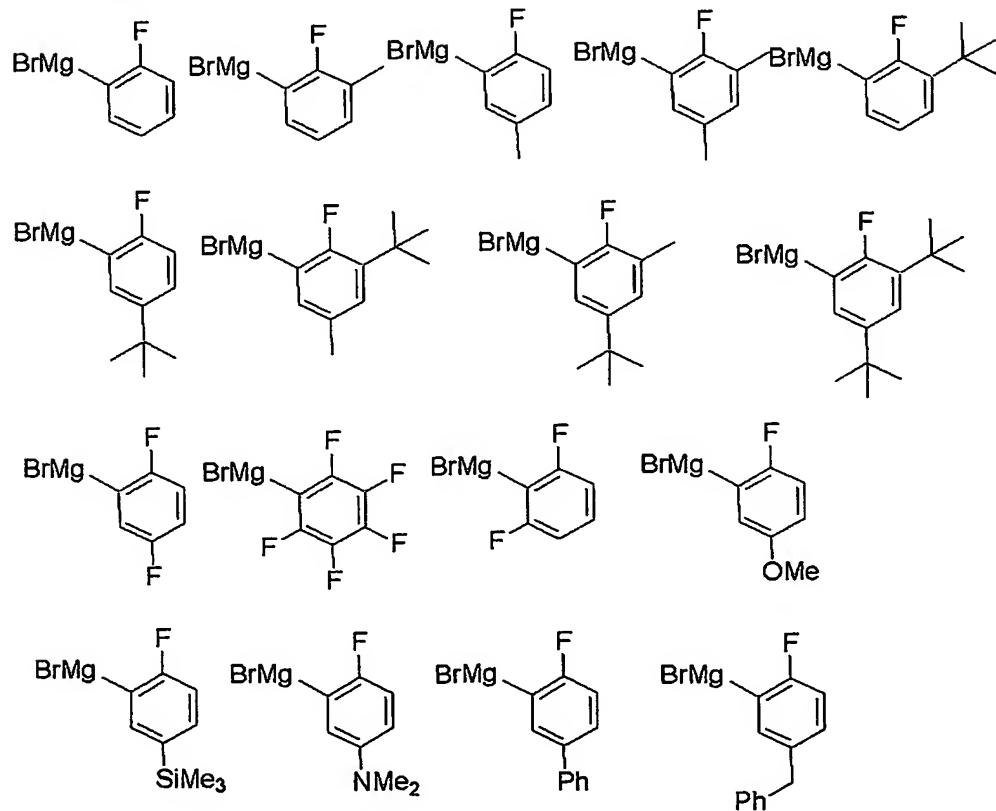
得られた反応混合物から通常の方法、例えば不溶物を濾過することで除去し、溶媒を留去
するなどの方法により、式(7)で示されるホスフィンジハライドを得ることができる。
また必要により蒸留などの方法により精製することができる。

【0137】

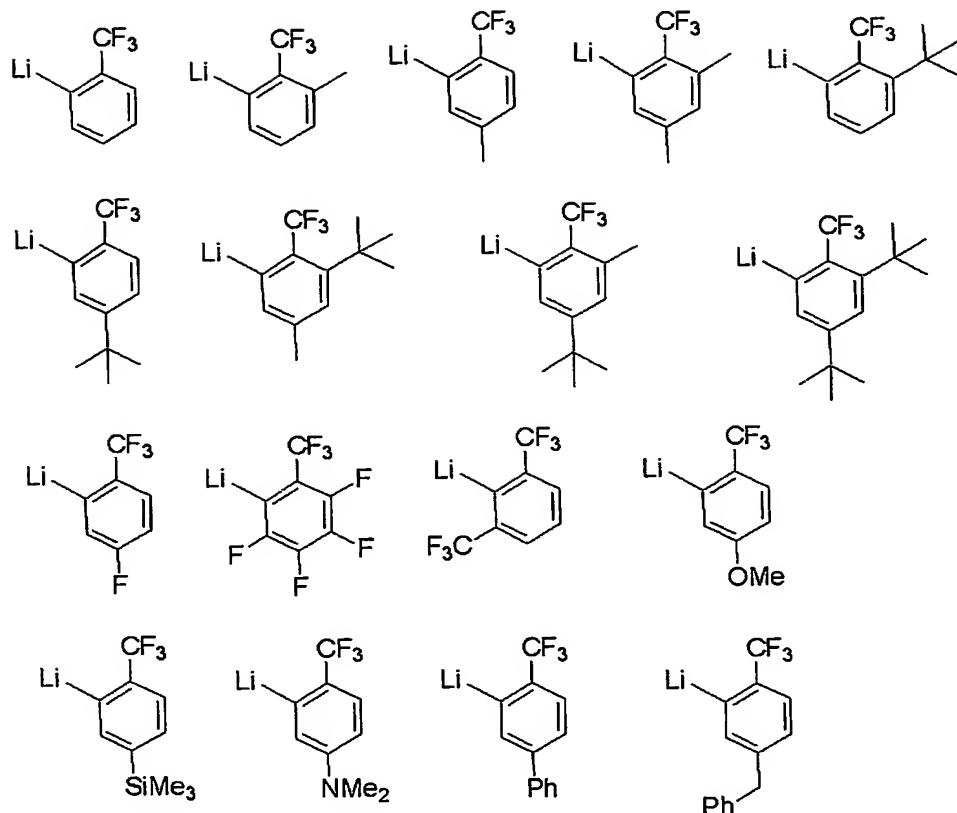
式(6)で示される金属アリールとしては、例えれば、以下に示す化合物が挙げられる。



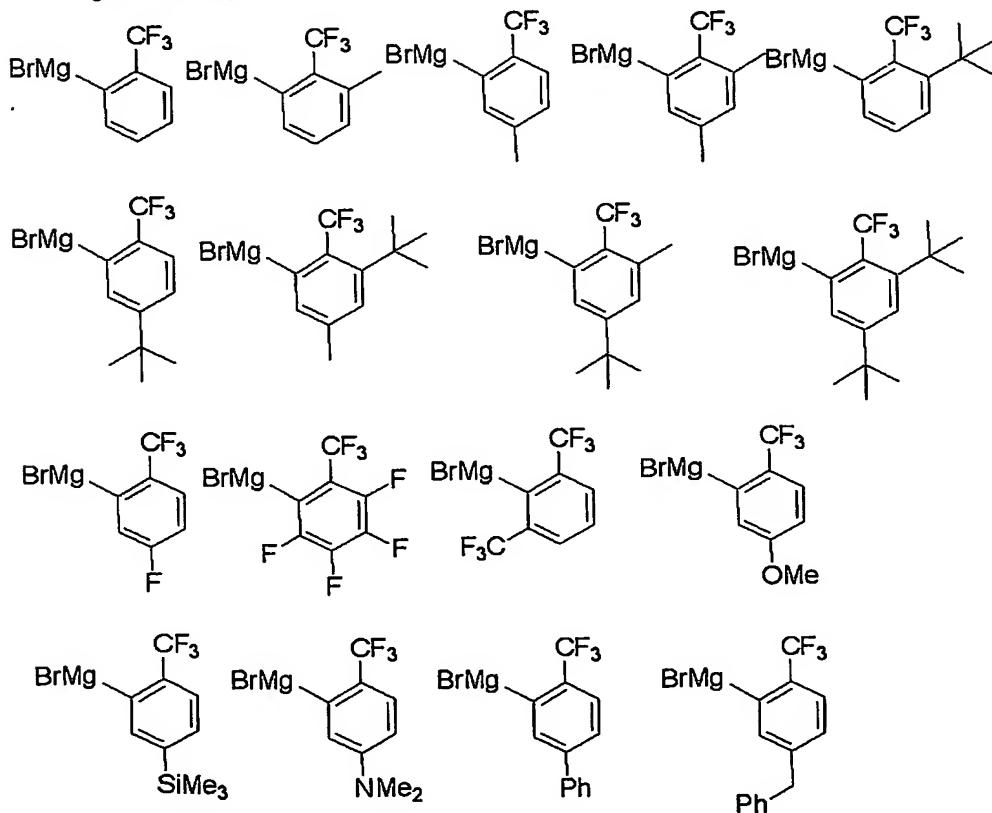
【0138】



【0139】



【0140】



【0141】

式(7)で示されるホスフィンジハライドとしては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。

2-フルオロフェニルジクロロホスフィン、2, 6-ジフルオロフェニルジクロロホスフィン、2, 4, 6-トリフルオロフェニルジクロロホスフィン、ペンタフルオロフルオロ

フェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-6-メチルフェニルジクロロホスフイン、
2-フルオロー-6-tert-ブチルフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-4,
6-ジメチルフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-4, 6-ジ(tert-ブチ
ル)フェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-4-メチル-6-tert-ブチルフェ
ニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-5-フェニルフェニルジクロロホスフ
イン、2-フルオロー-4-フェニルフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-6-フェニル
フェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-5-ベンジルフェニルジクロロホスフ
イン、2-フルオロー-4-ベンジルフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-6-ベンジ
ルフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-5-フェノキシフェニルジクロロホスフ
イン、2-フルオロー-4-フェノキシフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-6-
フェノキシフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-5-メトキシフェニルジクロロ
ホスフイン、2-フルオロー-4-メトキシフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-
6-メトキシフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-5-トリメチルシリルフェニ
ルジクロロホスフイン、2-フルオロー-4-トリメチルシリルフェニルジクロロホスフ
イン、2-フルオロー-6-トリメチルシリルフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-
5-ジメチルアミノフェニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-4-ジメチルアミノフ
エニルジクロロホスフイン、2-フルオロー-6-ジメチルアミノフェニルジクロロホスフ
イン

[0 1 4 2]

2-フルオロフェニルジプロモホスфин、2, 6-ジフルオロフェニルジプロモホスфин、2, 4, 6-トリフルオロフェニルジプロモホスфин、ペンタフルオロフルオロフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-6-メチルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-6-tert-ブチルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-4, 6-ジ(tert-ブチル)フェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-4-メチル-6-tert-ブチルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-5-フェニルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-4-フェニルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-6-フェニルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-5-ベンジルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-4-ベンジルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-5-フェノキシフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-4-フェノキシフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-6-フェノキシフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-5-メトキシフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-4-メトキシフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-6-メトキシフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-5-トリメチルシリルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-4-トリメチルシリルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-6-トリメチルシリルフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-5-ジメチルアミノフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-4-ジメチルアミノフェニルジプロモホスфин、2-フルオロー-6-ジメチルアミノフェニルジプロモホスфин

[0 1 4 3]

2-トリフルオロメチルフェニルジクロロホスфин、2, 6-ビストリフルオロメチルフェニルジクロロホスфин、2, 4, 6-トリリストリフルオロメチルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-6-メチルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-6-tert-ブチルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメチルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジ(tert-ブチル)フェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-5-フェニルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-4-フェニルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-6-フェニルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-5-ベンジルフェニルジクロロホスфин、2-

トリフルオロメチル-4-ベンジルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-6-ベンジルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-5-フェノキシフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-4-フェノキシフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-6-フェノキシフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-5-メトキシフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-4-メトキシフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-5-トリメチルシリルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-4-トリメチルシリルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-6-トリメチルシリルフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-5-ジメチルアミノフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-4-ジメチルアミノフェニルジクロロホスфин、2-トリフルオロメチル-6-ジメチルアミノフェニルジクロロホスфин

【0144】

2-トリフルオロメチルフェニルジプロモホスфин、2, 6-ビストリフルオロメチルジプロモホスфин、2, 4, 6-トリリストリフルオロメチルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-6-tert-ブチルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメチルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジ(tert-ブチル)フェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-5-フェニルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-6-フェニルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-5-ベンジルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-4-ベンジルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-6-ベンジルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-5-フェノキシフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-4-メトキシフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-6-メトキシフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-5-メトキシフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-5-ジメチルアミノフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-4-ジメチルアミノフェニルジプロモホスфин、2-トリフルオロメチル-6-ジメチルアミノフェニルジプロモホスфин。

【0145】

式(9)で示される含フッ素化合物としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。
 2-フルオロプロモベンゼン、2, 6-ジフルオロプロモベンゼン、2, 4-ジフルオロプロモベンゼン、2, 3-ジフルオロプロモベンゼン、2, 4, 6-トリフルオロプロモベンゼン、2, 4, 5-トリフルオロプロモベンゼン、2, 3, 5, 6-ペンタフルオロプロモベンゼン、テトラフルオロプロモベンゼン、2-フルオロ-5-メチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-メチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4, 6-ジメチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4, 6-ジ-tert-ブチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-メチル-6-tert-ブチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-メチル-4-tert-ブチルプロモベンゼン、2-フルオロ-5-メトキシフェニルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-フェニルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-ジフェニルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-ベンジルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-ベンジルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-メトキシプロモベンゼン、2-フルオロ-4, 6-ジベンジルプロモベンゼン、2-フルオロ-5-メトキシプロモベンゼン、2-フルオロ-4-メトキシプロモベンゼン、2-フルオロ-5-アミノプロモベンゼン、2-フルオ

ロ-4-アミノプロモベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ジアミノプロモベンゼン、2-フルオロー-5-(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-フルオロー-4-(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ビス(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-フルオロー-5-(トリメチルシリル)プロモベンゼン、2-フルオロー-4-(トリメチルシリル)プロモベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ビス(トリメチルシリル)プロモベンゼン

【0146】

2-トリフルオロメチルプロモベンゼン、2, 6-ビス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2, 4-ビス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2, 3-ビス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2, 4, 6-トリス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2, 4, 5-トリス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-メチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-6-メチル-4-tert-ブチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-フェニルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジフェニルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-ベンジルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-ベンジルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジベンジルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-メトキシプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメトキシプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-アミノプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジアミノプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ビス(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-(トリメチルシリル)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-(トリメチルシリル)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ビス(トリメチルシリル)プロモベンゼン

【0147】

2-フルオロクロロベンゼン、2, 6-ジフルオロクロロベンゼン、2, 4-ジフルオロクロロベンゼン、2, 3-ジフルオロクロロベンゼン、2, 4, 6-トリフルオロクロロベンゼン、2, 4, 5-トリフルオロクロロベンゼン、2, 3, 5, 6-ペンタフルオロクロロベンゼン、テトラフルオロクロロベンゼン、2-フルオロー-5-メチルクロロベンゼン、2-フルオロー-4-メチルクロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ジメチルクロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ジフルオロクロロベンゼン、2-フルオロー-6-tert-ブチルクロロベンゼン、2-フルオロー-6-メチル-4-tert-ブチルクロロベンゼン、2-フルオロー-5-フェニルクロロベンゼン、2-フルオロー-4-フェニルクロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ジフェニルクロロベンゼン、2-フルオロー-5-ベンジルクロロベンゼン、2-フルオロー-4-ベンジルクロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ジベンジルクロロベンゼン、2-フルオロー-5-メトキシクロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ジメトキシクロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ジアミノクロロベンゼン、2-フルオロー-4-アミノクロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ジアミノクロロベンゼン、2-フルオロー-5-(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-フルオロー-4-(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ビス(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-フルオロー-5-(トリメチルシリル)クロロベンゼン、2-フルオロー-4-(トリメチルシリル)クロロベンゼン、2-フルオロー-4, 6-ビス(トリメチルシリル)クロロベンゼン

【0148】

2-トリフルオロメチルクロロベンゼン、2, 6-ビス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2, 4-ビス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2, 3-ビス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2, 4, 6-トリス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2, 4, 5-トリス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-メチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-6-メチル-4-tert-ブチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-フェニルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジフェニルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-ベンジルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-ベンジルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジベンジルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-メトキシクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメトキシクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-アミノクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジアミノクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ビス(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-(トリメチルシリル)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-(トリメチルシリル)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ビス(トリメチルシリル)クロロベンゼン。

【0149】

かくして製造される式(1)で示される遷移金属錯体は、化合物(A)、あるいはさらに化合物(B)を、例えば、オレフィンを重合させるときに任意の順序で仕込み使用することができるが、またそれらの任意の化合物の組合せを予め接触させて得られた反応物を用いることもできる。

【0150】

[化合物(A)]

本発明において用いられる化合物(A)としては、公知の有機アルミニウム化合物が使用できる。好ましくは、前記化合物(A1)～(A3)のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物が挙げられる。

(A1)：式 $E_1 a A_1 (Z)_{3-a}$ で示される有機アルミニウム化合物、

(A2)：式 $\{-A_1 (E_2) -O-\}_b$ で示される構造を有する環状のアルミノキサン、

(A3)：式 $E_3 \{-A_1 (E_3) -O-\}_c A_1 (E_3)_2$ で示される構造を有する線状のアルミノキサン

(式中、 E_1 ～ E_3 は同一または相異なり、炭素原子数1～8の炭化水素基であり、 Z は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、 a は1、2または3で、 b は2以上の整数を、 c は1以上の整数を表す。)

【0151】

式 $E_1 a A_1 Z_{3-a}$ で示される有機アルミニウム化合物(A1)の具体例としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリヘキシルアルミニウム等のトリアルキルアルミニウム；ジメチルアルミニウムクロライド、ジエチルアルミニウムクロライド、ジプロピルアルミニウムクロライド、ジイソブチルアルミニウムクロライド、ジヘキシルアルミニウムクロライド等のジアルキルアルミニウムクロライド；メチルアルミニウムジクロライド、エチルアルミニウムジクロライド、プロピルアルミニウムジクロライド、イソブチルアルミニウムジクロライド、ヘキシルアルミニウムジクロライド等のアルキルアルミニウムジクロライド；ジメチルアルミニウムハイドライド、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジプロピル

アルミニウムハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライド、ジヘキシルアルミニウムハイドライド等のジアルキルアルミニウムハイドライド等を例示することができる。好ましくは、トリアルキルアルミニウムであり、より好ましくは、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム等が挙げられる。

【0152】

式 $-A_1(E_2)-O-b$ で示される構造を有する環状のアルミノキサン (A2) または、式 $E_3-A_1(E_3)-O-c A_1 E_3 2$ で示される構造を有する線状のアルミノキサン (A3) における、E2、E3 の具体例としては、メチル基、エチル基、ノルマルプロピル基、イソプロピル基、ノルマルブチル基、イソブチル基、ノルマルペニチル基、ネオペンチル基等のアルキル基を例示することができる。b は 2 以上の整数であり、c は 1 以上の整数である。好ましくは、E2 または E3 はメチル基、イソブチル基であり、b は 2 ~ 40、c は 1 ~ 40 である。これらの具体例としてはメチルアルミニノキサン (MAO)、モディファイドメチルアルミニノキサン (MMAO)、ブチルアルミニノキサン (BAO) などが挙げられる。

【0153】

上記のアルミノキサンは市販のものを用いてもよいし、各種の方法で造られるものを用いてもよい。その方法については特に制限はなく、公知の方法に準じて造ればよい。例えば、トリアルキルアルミニウム（例えば、トリメチルアルミニウムなど）を適当な有機溶剤（ベンゼン、脂肪族炭化水素など）に溶かした溶液を水と接触させて造る。また、トリアルキルアルミニウム（例えば、トリメチルアルミニウムなど）を結晶水を含んでいる金属塩（例えば、硫酸銅水和物など）に接触させて造る方法が例示できる。

【0154】

〔化合物B〕

本発明において化合物 (B) としては、(B1) : 式 $B Q_1 Q_2 Q_3$ で表されるホウ素化合物、(B2) : 式 $Z_+ (B Q_1 Q_2 Q_3 Q_4) -$ で表されるホウ素化合物、(B3) : 式 $(L-H)_+ (B Q_1 Q_2 Q_3 Q_4) -$ で表されるホウ素化合物のいずれか、あるいはそれらの 2 種以上の混合物を用いる。

【0155】

式 $B Q_1 Q_2 Q_3$ で表されるホウ素化合物 (B1) において、B は 3 倍の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 ~ Q3 はハロゲン原子、炭素数 1 ~ 20 個の炭化水素基、炭素数 1 ~ 20 個のハロゲン化炭化水素基、炭素数 1 ~ 20 個の炭化水素で置換されているシリル基、炭素数 1 ~ 20 個のアルコキシ基または炭素数 2 ~ 20 個の炭化水素 2 置換アミノ基であり、それらは同じであっても異なっていても良い。好ましい Q1 ~ Q3 はハロゲン原子、炭素数 1 ~ 20 個の炭化水素基、炭素数 1 ~ 20 個のハロゲン化炭化水素基である。

【0156】

(B1) の具体例としては、トリス（ペンタフルオロフェニル）ボラン、トリス (2, 3, 5, 6-テトラフルオロフェニル) ボラン、トリス (2, 3, 4, 5-テトラフルオロフェニル) ボラン、トリス (3, 4, 5-トリフルオロフェニル) ボラン、トリス (2, 3, 4-トリフルオロフェニル) ボラン、フェニルビス（ペンタフルオロフェニル）ボラン等が挙げられるが、好ましくは、トリス（ペンタフルオロフェニル）ボランが挙げられる。

【0157】

式 $Z_+ (B Q_1 Q_2 Q_3 Q_4) -$ で表されるホウ素化合物 (B2) において、Z+ は無機または有機のカチオンであり、B は 3 倍の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 ~ Q4 は上記の (B1) における Q1 ~ Q3 と同様のものが挙げられる。

【0158】

式 $Z_+ (B Q_1 Q_2 Q_3 Q_4) -$ で表される化合物の具体例としては、無機のカチオンである Z+ には、フェロセニウムカチオン、アルキル置換フェロセニウムカチオン、銀陽イオンなどが、有機のカチオンである Z+ には、トリフェニルメチルカチオンなどが挙げ

られる。(B Q1 Q2 Q3 Q4) - には、テトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2, 3, 5, 6-テトラフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2, 3, 4, 5-テトラフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(3, 4, 5-トリフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2, 2, 4-トリフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレートなどが挙げられる。

【0159】

これらの具体的な組み合わせとしては、フェロセニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、1, 1'-ジメチルフェロセニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、銀テトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルメチルテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレートなどを挙げることができるが、好ましくは、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートが挙げられる。

【0160】

また、式(L-H)+ (B Q1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物(B3)においては、Lは中性ルイス塩基であり、(L-H)+はブレンステッド酸であり、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1～Q4は上記の(B1)におけるQ1～Q3と同様のものが挙げられる。

【0161】

式(L-H)+ (B Q1 Q2 Q3 Q4) - で表される化合物の具体例としては、ブレンステッド酸である(L-H)+には、トリアルキル置換アンモニウム、N, N-ジアルキルアニリニウム、ジアルキルアンモニウム、トリアリールホスホニウムなどが挙げられ、(B Q1 Q2 Q3 Q4) - には、前記と同様のものが挙げられる。

【0162】

これらの具体的な組み合わせとしては、トリエチルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリプロピルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(ノルマルプチル)アンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(ノルマルプチル)アンモニウムテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジエチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-2, 4, 6-ペンタメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレート、ジイソプロピルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、ジシクロヘキシリアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(メチルフェニル)ホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(ジメチルフェニル)ホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートなどを挙げができるが、好ましくは、トリ(ノルマルプチル)アンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートが挙げられる。

【0163】

各触媒成分の使用量は、化合物(A)／遷移金属錯体(1)のモル比が0.1～1000で、好ましくは5～2000、化合物(B)／遷移金属錯体(1)のモル比が0.01～100で、好ましくは0.5～10の範囲にあるように、各成分を用いることが望ましい。

各触媒成分を溶液状態で使う場合の濃度については、遷移金属錯体(1)が、0.0001～5ミリモル／リットルで、好ましくは、0.001～1ミリモル／リットル、化合物(A)が、A1原子換算で、0.01～500ミリモル／リットルで、好ましくは、0.1～100ミリモル／リットル、化合物(B)は、0.0001～5ミリモル／リットルで、好ましくは、0.001～1ミリモル／リットルの範囲にあるように、各成分を用いで、

ることが望ましい。

【0164】

本発明において、重合に使用するモノマーは、炭素原子数2～20個からなるオレフィン、ジオレフィン等のいずれをも用いることができ、同時に2種類以上のモノマーを用いることもできる。かかるモノマーを以下に例示するが、本発明は下記化合物に限定されるものではない。かかるオレフィンの具体例としては、エチレン、プロピレン、ブテン-1、ペンテン-1、ヘキセン-1、ヘプテン-1、オクテン-1、ノネン-1、デセン-1、5-メチル-2-ペンテン-1、ビニルシクロヘキセン等が例示される。ジオレフィン化合物としては、炭化水素化合物の共役ジエン、非共役ジエンが挙げられ、かかる化合物の具体例としては、非共役ジエン化合物の具体例として、1, 5-ヘキサジエン、1, 4-ヘキサジエン、1, 4-ペントジエン、1, 7-オクタジエン、1, 8-ノナジエン、1, 9-デカジエン、4-メチル-1, 4-ヘキサジエン、5-メチル-1, 4-ヘキサジエン、7-メチル-1, 6-オクタジエン、5-エチリデン-2-ノルボルネン、ジシクロペントジエン、5-ビニル-2-ノルボルネン、5-メチル-2-ノルボルネン、ノルボルナジエン、5-メチレン-2-ノルボルネン、1, 5-シクロオクタジエン、5, 8-エンドメチレンヘキサヒドロナフタレン等が例示され、共役ジエン化合物の具体例としては、1, 3-ブタジエン、イソプレン、1, 3-ヘキサジエン、1, 3-オクタジエン、1, 3-シクロオクタジエン、1, 3-シクロヘキサジエン等を例示することができる。

共重合体を構成するモノマーの具体例としては、エチレンとプロピレン、エチレンとブテン-1、エチレンとヘキセン-1、プロピレンとブテン-1等、およびそれらにさらに5-エチリデン-2-ノルボルネンを使用する組み合わせ等が例示されるが、本発明は、上記化合物に限定されるものではない。

【0165】

本発明では、モノマーとして芳香族ビニル化合物も用いることができる。芳香族ビニル化合物の具体例としては、スチレン、o-メチルスチレン、m-メチルスチレン、p-メチルスチレン、o, p-ジメチルスチレン、o-エチルスチレン、m-エチルスチレン、p-エチルスチレン、o-クロロスチレン、p-クロロスチレン、 α -メチルスチレン、ジビニルベンゼン等が挙げられる。

【0166】

重合方法も、特に限定されるべきものではないが、例えば、ブタン、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン等の脂肪族炭化水素、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素、又はメチレンジクロライド等のハロゲン化炭化水素を溶媒として用いる溶媒重合、又はスラリー重合、ガス状のモノマー中の気相重合等が可能であり、また、連続重合、回分式重合のどちらでも可能である。

【0167】

重合温度は、-50℃～200℃の範囲をとり得るが、特に、-20℃～100℃程度の範囲が好ましく、重合圧力は、常圧～6 MPa (60 kg/cm² G) が好ましい。重合時間は、一般的に、目的とするポリマーの種類、反応装置により適宜選定されるが、1分間～20時間の範囲をとることができる。また、本発明は共重合体の分子量を調節するために水素等の連鎖移動剤を添加することもできる。

【実施例】

【0168】

以下、実施例を挙げて、本発明をさらに詳しく説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。また、実施例におけるポリマーの性質は、下記の方法により測定した。

【0169】

[分子量および分子量分布]

Rapid GPC (Symyx社製) を用いて以下の条件により測定した。

送液装置：(LCポンプ) Gilson社製

Model 1305(ポンプヘッド25.S.C)

カラム : Polymer Laboratories (PL)社製
 PL gel Mixed-B 10 μm
 7.5mm $\phi \times 300\text{mm}$

移動相 : o-ジクロロベンゼン

溶解溶媒 : 1,2,4-トリクロロベンゼン

流量 : 2 ml/分

カラム温度 : 160°C

検量線 : PL社標準品 ポリスチレン(PS) 8試料
 (標準PS分子量) 5,000、10,050、28,500、65,500
 185,400、483,000、1,013,000、3,390,000

【0170】

[融点]

SAMMS (Sensor Array Modular System) (Symyx社製) を用いて以下の条件により測定した。

測定モード : 热容量スペクトロスコピーによる融解温度測定

雰囲気ガス : 真空条件(3.0×10^{-4} Torr以下)

温度プログラム : (スタート) 室温

(昇温速度) 約 50°C/分

(ホールド) 200°C (0分)

【0171】

[IR分岐]

IR (Bruker社製EQUINOX55) を用いて以下の条件により測定した。

測定モード : 反射透過法 (鏡面にフィルム作成)

プランク : 鏡面 (Air)

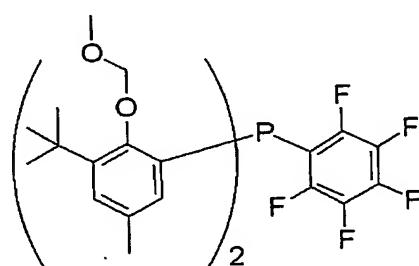
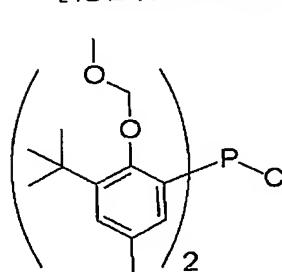
測定条件 : (分解能) 2 cm^{-1} 、(積算回数) 128回、
 (波長) $400 \sim 4000\text{ cm}^{-1}$

【0172】

合成

[実施例1]

[化合物2の合成]



2

¹ ペンタフルオロプロモベンゼン (7.41 g, 30.0 mmol) のジエチルエーテル溶液 (116.8 mL) に、-78°Cでn-ブチルリチウム 1.56 Mヘキサン溶液 (2.1.2 mL) を滴下し1時間攪拌した。反応混合溶液に化合物1 (14.43 g, 30.0 mmol) のジエチルエーテル溶液 (50.0 mL) を滴下し室温まで昇温し5時間攪拌した。脱イオン水 (100 mL) とトルエン (100 mL) を加え反応を停止し、有機層を飽和食塩水 (100 mL) で洗浄した後、溶媒を留去し白色固体として [化合物2] を 17.9 g (収率 98.0 %) 得た。

¹ H NMR(CDCl₃) δ 1.40 (1H), 2.18 (6H), 3.50 (6H), 5.18-5.28 (4H), 6.53 (2H), 7.19 (2H)

³¹ P NMR(C₆D₆) δ -30.7

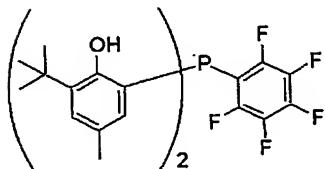
[実施例2]

[化合物2の合成]

2-tert-ブチル-1-メトキシメトキシ-4-メチルベンゼンのジエチルエーテル溶液に、-78℃でn-ブチルリチウム1.56Mヘキサン溶液を滴下し1時間攪拌する。反応混合溶液にペンタフルオロフェニルジクロロホスフィンのジエチルエーテル溶液を滴下し室温まで昇温し攪拌する。実施例1と同様に後処理を行い化合物2を得ることができる。

[実施例3]

[化合物3の合成]

³

[化合物2] (4.14g、6.76mmol) の酢酸エチル/メタノール=1/1溶液 (165.0mL) に室温でアセチルクロライド (2.65g、33.8mmol) を加え室温で15時間攪拌した。溶媒を減圧留去することにより、白色固体として [化合物3] を2.55g (72.0%) で得た。

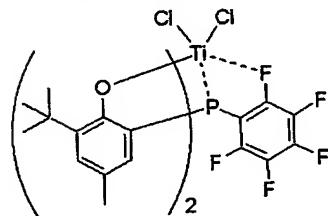
¹H NMR(CDCl₃) δ 1.40 (18H)、2.21 (6H)、6.81 (2H)、7.17 (2H)

³¹P NMR(C₆D₆) δ -59.6

¹⁹F NMR(C₆D₆) δ -161.5、-151.3、-130.7

[実施例4]

[錯体4の合成]

⁴

[化合物2] (0.31g、0.50mmol) のトルエン溶液 (3.54mL) に、-78℃で四塩化チタン (0.11g、0.60mmol) のトルエン溶液 (3.54mL) を滴下し、室温に昇温後10時間攪拌した。不溶物を濾別した濾液を減圧留去することで、赤色固体として [錯体4] を208.7mg (65.2%) 得た。

¹H NMR(C₆D₆) δ 1.35-1.44 (18H)、1.84-2.01 (6H)、6.89-7.01 (4H)

³¹P NMR(C₆D₆) δ 0.36

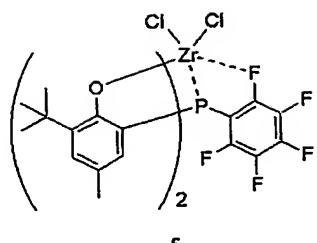
¹⁹F NMR(C₆D₆) δ -161.0、-149.1、-123.1

EI-MS 640 (M-1)

【0173】

[実施例5]

[錯体5の合成]



[化合物3] (0.42 g、0.80 mmol) のテトラヒドロフラン溶液 (4.73 mL) に、-78℃でn-ブチルリチウム 1.56 M ヘキサン溶液 (1.03 mL) を滴下し、室温まで昇温し1時間攪拌した。反応混合液を-78℃にて四塩化ジルコニウム-2 テトラヒドロフラン錯体 (0.30 g、0.80 mmol) のテトラヒドロフラン溶液 (10.0 mL) に滴下した。室温まで昇温し10時間攪拌し溶媒を減圧留去後、トルエン (5.0 mL) を加え、不溶物を濾別した濾液を減圧留去することにより、[錯体5] を白色固体として 249.5 mg (45.4%) 得た。

¹H NMR (CD₂C₁₂) δ 1.31 (18H)、2.21 (6H)、6.93 (2H)、7.09 (2H)

³¹P NMR (CD₂C₁₂) δ -19.5

¹⁹F NMR (CD₂C₁₂) δ -161.6、-151.4、-124.1

EI-MS 684 (M⁺)

【0174】

重合

【実施例6】

オートクレーブに窒素下で、トルエン 5.0 mL を仕込み、40℃で安定させた後、エチレンを 0.60 MPa まで加圧し安定させた。ここに、MMAO (100 μmol)、[錯体4] (0.10 μmol) を加え、3分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム 1 mol 当たり、1時間当たり、5.99 × 10⁷ g 製造した。

【0175】

【実施例7】

MMAO の代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40 μL、1.0 M (、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン (0.30 μmol) を用いた以外は実施例6と同様に 20 分間重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム 1 mol 当たり、1時間当たり、1.3 × 10⁶ g 製造した。

【0176】

【実施例8】

MMAO の代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40 μL、1.0 M (、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0.30 μmol) を用いた以外は実施例6と同様に 5 分間重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム 1 mol 当たり、1時間当たり、3.43 × 10⁷ g 製造した。

【0177】

【実施例9】

MMAO の代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40 μL、1.0 M (、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0.30 μmol) を用いた以外は実施例6と同様に 3.5 分間重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム 1 mol 当たり、1時間当たり、4.90 × 10⁷ g 製造した。

【0178】

【実施例10】

オートクレーブに窒素下で、トルエン 5.0 mL、1-ヘキセン (60 μL) を仕込み、40℃で安定させた後、エチレンを 0.60 MPa まで加圧し安定させた。ここに、MMAO (100 μmol)、[錯体4] (0.10 μmol) を加え 3.6 分間重合した。重合の結果、分子量 (M_w) = 7.3 × 10⁴、分子量分布 (M_w/M_n) = 2.7、融点 (T_m)

= 118. 2°C、Me分岐が1000炭素あたり7であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 4.52×10^7 g製造した。

【0179】

[実施例11]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40 μL, 1.0M(、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0.30 μmol)を用いた以外は実施例10と同様に20分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw) = 2.5×10^4 、分子量分布(Mw/Mn) = 2.1、融点(Tm) = 117.6°C、Me分岐が1000炭素あたり4であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.70×10^6 g製造した。

【0180】

[実施例12]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40 μL, 1.0M(、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30 μmol)を用いた以外は実施例10と同様に5分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw) = 3.21×10^4 、融点(Tm) = 116.6°C、Me分岐が1000炭素あたり18であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 3.41×10^7 g製造した。

【0181】

[実施例13]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40 μL, 1.0M(、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30 μmol)を用いた以外は実施例10と同様に3分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw) = 3.60×10^4 、分子量分布(Mw/Mn) = 1.8、融点(Tm) = 117.2°C、Me分岐が1000炭素あたり16であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 6.02×10^7 g製造した。

【0182】

[実施例14]

オートクレーブに窒素下で、トルエン5.0mL、1-ヘキセン(50 μL)を仕込み、70°Cで安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO(100 μmol)、錯体4(0.10 μmol)を加え13分間重合した。重合の結果、分子量(Mw) = 5.6×10^4 、分子量分布(Mw/Mn) = 2.3、融点(Tm) = 127.0°Cであるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 5.5×10^6 g製造した。

【0183】

[実施例15]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40 μL, 1.0M(、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0.30 μmol)を用いた以外は実施例14と同様に20分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw) = 2.8×10^5 、分子量分布(Mw/Mn) = 3.4、融点(Tm) = 132.0°C、Me分岐が1000炭素あたり1であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.00×10^6 g製造した。

【0184】

[実施例16]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40 μL, 1.0M(、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30 μmol)を用いた以外は実施例14と同様に6分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw) = 4.9×10^4 、分子量分布(Mw/Mn) = 2.3、融点(Tm) = 129.0°C、Me分岐が1000炭素あたり6であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.62×10^7 g製造した。

【0185】

[実施例17]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M、関東化学）、トリフェニルメチルテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は実施例14と同様に6分間重合を行った。重合の結果、分子量（M_w）=3.60×10⁴、分子量分布（M_w/M_n）=1.8、融点（T_m）=128.0℃、M_e分岐が1000炭素あたり8であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、1.15×10⁷ g製造した。

【0186】

[実施例18]

オートクレープに窒素下で、トルエン5.0mL、1-ヘキセン（40 μL）を仕込み、130℃で安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO（10 μmol）、錯体4（0.10 μmol）を加え5分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、8.0×10⁵ g製造した。

【0187】

[実施例19]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（4 μL、1.0M、関東化学）、ペンタフルオロフェニルボラン（0.030 μmol）を用いた以外は実施例18と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、2.00×10⁵ g製造した。

【0188】

[実施例20]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（4 μL、1.0M、関東化学）、ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.030 μmol）を用いた以外は実施例18と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、8.00×10⁵ g製造した。

【0189】

[実施例21]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（4 μL、1.0M、関東化学）、トリフェニルメチルテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は実施例18と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、2.0×10⁵ g製造した。

【0190】

[実施例22]

オートクレープに窒素下で、トルエン5.0mLを仕込み、40℃で安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO（100 μmol）、錯体5（0.10 μmol）を加え、20分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、2.6×10⁶ g製造した。

【0191】

[実施例23]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M、関東化学）、ペンタフルオロフェニルボラン（0.30 μmol）を用いた以外は実施例22と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、5.0×10⁵ g製造した。

【0192】

[実施例24]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M、関東化学）、ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は実施例22と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、7.6×10⁶ g製造した。

【0193】

[実施例25]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M、関東化学）、トリフェニルメチルテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は実施例22と同様に10分間重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.85×10^6 g製造した。

【0194】

[実施例26]

オートクレーブに窒素下で、トルエン5.0mL、1-ヘキセン（60 μL）を仕込み、40℃で安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO（100 μmol）、錯体5（0.10 μmol）を加え重合した。重合の結果、分子量（Mw）= 3.20×10^5 、分子量分布（Mw/Mn）= 46.5であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.9×10^6 g製造した。

【0195】

[実施例27]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M、関東化学）、ペンタフルオロフェニルボラン（0.30 μmol）を用いた以外は実施例26と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 3.00×10^5 g製造した。

【0196】

[実施例28]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M、関東化学）、ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は実施例26と同様に重合を行った。重合の結果、分子量（Mw）= 8.0×10^3 、分子量分布（Mw/Mn）= 1.6、Me分岐が1000炭素あたり42であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 8.6×10^6 g製造した。

【0197】

[実施例29]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M、関東化学）、トリフェニルメチルテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は実施例26と同様に8分間重合を行った。重合の結果、分子量（Mw）= 8.6×10^3 、分子量分布（Mw/Mn）= 1.6、Me分岐が1000炭素あたり40であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 2.51×10^7 g製造した。

【0198】

[参考例1]

オートクレーブに窒素下で、トルエン5.0mLを仕込み、40℃で安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO（100 μmol）、2,2'-(フェニルホスфин)ビス(6-tert-ブチル-4-メチルフェノキシ)(テトラヒドロフラン)チタニウムジクロライド（0.10 μmol）を加え、30分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.00×10^6 g製造した。

【0199】

[参考例2]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M、関東化学）、ペンタフルオロフェニルボラン（0.30 μmol）を用いた以外は比較例1と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 3.00×10^5 g製造した。

【0200】

[参考例3]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M（、関東化学）、ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は比較例1と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.20×10^6 g製造した。

【0201】

[参考例4]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M（、関東化学）、トリフェニルメチルテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は比較例1と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.30×10^6 g製造した。

【0202】

[参考例5]

オートクレーブに窒素下で、トルエン5.0mL、1-ヘキセン（50 μL）を仕込み、40°Cで安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO（100 μmol）、2,2'-（フェニルホスфин）ビス（6-tert-ブチル-4-メチルフェノキシ）（テトラヒドロフラン）チタニウムジクロライド（0.10 μmol）を加え、30分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 5.00×10^5 g製造した。

【0203】

[参考例6]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M（、関東化学）、ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は比較例5と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 6.00×10^5 g製造した。

【0204】

[参考例7]

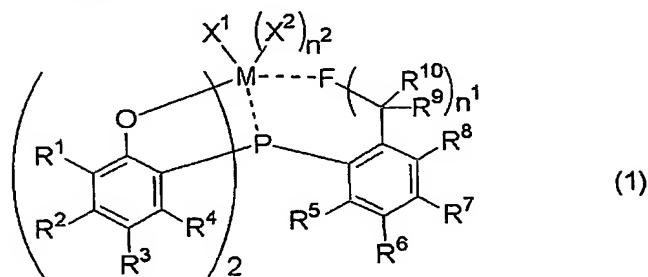
MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液（40 μL、1.0M（、関東化学）、トリフェニルメチルテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート（0.30 μmol）を用いた以外は比較例5と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 7.00×10^5 g製造した。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 遷移金属錯体を提供すること。

【解決手段】 式(1)



(1)

(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷およびR⁸は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアリル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基等、R⁹およびR¹⁰は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基を示し、X¹およびX²は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基等を示し、n¹およびn²は独立に0または1を示す。)

で示される遷移金属錯体。

【選択図】 なし

特願 2003-407046

出願人履歴情報

識別番号 [00002093]

1. 変更年月日 1990年 8月28日

[変更理由] 新規登録

住 所 大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号

氏 名 住友化学工業株式会社